

ADN KATALÓG OTÁZOK 2023

Chémia

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 1: Všeobecné ustanovenia

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
331 01.0-01	Všeobecné základné znalosti	B
	Čo je spaľovanie butánu?	
	A Fyzikálny proces.	
	B Chemický proces.	
	C Biologický proces.	
	D Geologický proces.	
331 01.0-02	Všeobecné základné znalosti	B
	Ako sa môže zmeniť stav látky pri fyzikálnych procesoch?	
	A Skupenstvo látky sa zmení a zmení sa tiež samotná látka.	
	B Skupenstvo látky sa zmení, ale samotná látka sa nezmení.	
	C Skupenstvo látky sa nezmení, ale samotná látka sa zmení.	
	D Skupenstvo látky sa nezmení a samotná látka sa taktiež nezmení.	
331 01.0-03	Všeobecné základné znalosti	C
	Ktorý z nižšie uvedených procesov predstavuje chemickú reakciu?	
	A Topenie vosku sviečky.	
	B Rozpustenie cukru vo vode.	
	C Oxidácia železa.	
	D Odparovanie benzínu.	
331 01.0-04	Všeobecné základné znalosti	D
	Ktorý z nižšie uvedených procesov predstavuje fyzikálny proces?	
	A Spaľovanie motorovej nafty.	
	B Rozklad vody na vodík a kyslík.	
	C Oxidácia hliníka.	
	D Tuhnutie benzénu.	
331 01.0-05	Všeobecné základné znalosti	B
	Ktorý z nižšie uvedených procesov predstavuje fyzikálny proces?	
	A Rozloženie oxidu ortuťnatého na ortuť a kyslík.	
	B Rozpínanie motorovej nafty.	
	C Polymerizácia styrénu.	
	D Spaľovanie vykurovacieho oleja.	

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 1: Všeobecné ustanovenia

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
-------	-------	--------------------

331 01.0-06 Základné fyzikálne vlastnosti A

 Čo predstavuje vyparovanie UN 1846 CHLORID UHLIČITÝ?

- A Fyzikálny proces .
- B Chemický proces.
- C Biologický proces.
- D Geologický proces.

331 01.0-07 Všeobecné základné znalosti B

 Čo je polymerizácia UN 2055 STYRÉN MONOMÉR, STABILIZOVANÝ?

- A Fyzikálny proces.
- B Chemický proces.
- C Biologický proces.
- D Geologický proces.

331 01.0-08 Všeobecné základné znalosti C

 Čo predstavuje spaľovanie UN 2247 n-DEKÁN?

- A Fyzikálny proces.
- B Biologický proces.
- C Chemický proces.
- D Geologický proces.

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 2: Teplota, tlak, objem

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
331 02.0-01	Základné fyzikálne vlastnosti	C
	Ktorá hodnota zodpovedá 0,5 baru?	
	A 0,5 kPa.	
	B 5,0 kPa.	
	C 50,0 kPa.	
	D 500,0 kPa.	
331 02.0-02	Základné fyzikálne vlastnosti	D
	V uzatvorenej nádobe je udržiavaný tlak 180 kPa pri teplote 27 °C. Objem nádoby sa nemení. Aký vysoký bude tlak pri 77 °C?	
	A 154,3 kPa.	
	B 210,0 kPa.	
	C 230,0 kPa.	
	D 513,3 kPa.	
331 02.0-03	Základné fyzikálne vlastnosti	D
	Nákladný tank je naplnený na 95 % objemu UN 1547 ANILÍN. Nákladný tank je uzavretý. Ako dlho sa bude anilín odparovať?	
	A Dovtedy, kým sa tlak pár anilínu nevyrovná atmosférickému tlaku.	
	B Dovtedy, kým sa anilín úplne neodparí.	
	C Dovtedy, kým nebude dosiahnutá kritická teplota.	
	D Dovtedy, kým tlak pár anilínu nedosiahne tlak nasýtenej pary.	
331 02.0-04	Základné fyzikálne vlastnosti	A
	Tlak nad hladinou kvapaliny sa zvyšuje. Čo sa stane s jej bodom varu?	
	A Bod varu sa zvýši.	
	B Bod varu sa zníži.	
	C Bod varu ostane rovnaký.	
	D Bod varu sa najskôr zvýši a potom sa zníži.	
331 02.0-05	Základné fyzikálne vlastnosti	C
	Čo sa stane v prípade, že bude uzavretá plynová fľaša zahriata na slnku.	
	A Stúpne iba tlak.	
	B Stúpne iba teplota.	
	C Stúpne tlak aj teplota.	
	D Tlak klesne a teplota stúpne.	

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 2: Teplota, tlak, objem

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
-------	-------	-----------------

331 02.0-06 Základné fyzikálne vlastnosti C

V uzavretom nákladnom tanku, s objemom 240 m^3 je udržiavaný tlak na úrovni 10 kPa . Do nákladného tanku sa naplní 80 m^3 kvapaliny. Teplota zostane rovnaká. Aký bude v tomto prípade pretlak v nákladnom tanku?

- A 5 kPa .
- B $7,5 \text{ kPa}$.
- C 15 kPa .
- D 30 kPa .

331 02.0-07 Základné fyzikálne vlastnosti B

Aká je kvapalina pri nezmenenej teplote?

- A Určitej formy a určitého objemu.
- B Neurčitej formy, ale určitého objemu.
- C Určitej formy, ale neurčitého objemu.
- D Neurčitej formy a neurčitého objemu.

331 02.0-08 Základné fyzikálne vlastnosti A

Čo znamená kritická teplota?

- A Teplota, pri ktorej je možné skvapalnenie plynu.
- B Najnižšia možná teplota, teda 0 K .
- C Teplota, nad ktorou je možné skvapalniť plyn.
- D Teplota, pri ktorej sa dosiahne dolná hranica výbušnosti.

331 02.0-09 Základné fyzikálne vlastnosti A

Čo zodpovedá teplote 353 K ?

- A $80 \text{ }^\circ\text{C}$.
- B $253 \text{ }^\circ\text{C}$.
- C $353 \text{ }^\circ\text{C}$.
- D $626 \text{ }^\circ\text{C}$.

331 02.0-10 Základné fyzikálne vlastnosti D

Pri teplote $21 \text{ }^\circ\text{C}$ je objem plynu v uzavretej nádobe 98 litrov . Tlak zostáva rovnaký. Aký bude objem pri $30 \text{ }^\circ\text{C}$?

- A 95 litrov .
- B 98 litrov .
- C 101 litrov .
- D 140 litrov .

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 2: Teplota, tlak, objem

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
331 02.0-11	Základné fyzikálne vlastnosti	B
	Aká je najnižšia možná teplota?	
	A 0 °C.	
	B 0 K.	
	C -273 K.	
	D 273 K.	
331 02.0-12	Základné fyzikálne vlastnosti	B
	Počnúc akým bodom varu sú kvapaliny považované za kvapaliny s nízkym bodom varu?	
	A Kvapaliny s bodom varu nižším ako 0 °C.	
	B Kvapaliny s bodom varu nižším ako 100 °C.	
	C Kvapaliny s bodom varu v rozsahu od 100 °C do 150 °C.	
	D Kvapaliny s bodom varu vyšším ako 150 °C.	
331 02.0-13	Základné fyzikálne vlastnosti	C
	Ako sa mení teplota počas topenia čistej látky?	
	A Stúpa.	
	B Klesá.	
	C Ostáva rovnaká.	
	D Stúpa alebo klesá, v závislosti od látky.	
331 02.0-14	Základné fyzikálne vlastnosti	B
	Bodu varu UN 1897 TETRACHLÓRETYLÉN je 121 °C. Čo je tetrachlóretylén?	
	A Kvapalina s nízkym bodom varu.	
	B Kvapalina so stredným bodom varu.	
	C Kvapalina s vysokým bodom varu.	
	D Plyn.	
331 02.0-15	Základné fyzikálne vlastnosti	C
	Ktorá hodnota zodpovedá teplote 30 °C?	
	A 30 K.	
	B 243 K.	
	C 303 K.	
	D -243 K.	
331 02.0-16	Základné fyzikálne vlastnosti	D
	Aké kvapaliny sa nazývajú kvapaliny s vysokým bodom varu?	
	A Kvapaliny s bodom varu nižším ako 50 °C.	
	B Kvapaliny s bodom varu nižším ako 100 °C.	
	C Kvapaliny s bodom varu v rozsahu od 100 °C do 150 °C.	
	D Kvapaliny s bodom varu vyšším ako 150 °C.	

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 2: Teplota, tlak, objem

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
331 02.0-17	Základné fyzikálne vlastnosti	B
V akých merných jednotkách sa musí vždy vyjadriť teplota podľa Gay-Lussacovho zákona?		
A V °C.		
B V K.		
C V Pa.		
D V °F.		
331 02.0-18	Základné fyzikálne vlastnosti	A
Bod varu látky UN 1155 DIETYLÉTER (ETYLÉTER) je 35 °C. Čo je dietyléter?		
A Kvapalina s nízkym bodom varu.		
B Kvapalina so stredným bodom varu.		
C Kvapalina s vysokým bodom varu.		
D Kvapalina s veľmi vysokým bodom varu.		
331 02.0-19	Základné fyzikálne vlastnosti	D
V akých merných jednotkách sa udáva tlak?		
A Kelvinoch.		
B Litroch.		
C Newtonoch.		
D Pascaloch.		
331 02.0-20	Základné fyzikálne vlastnosti	D
Ktorá hodnota ppm zodpovedá 100 obj. %?		
A 1 ppm.		
B 100 ppm.		
C 1 000 ppm.		
D 1 000 000 ppm.		
331 02.0-21	Základné fyzikálne vlastnosti	A
V uzavretej nádobe je pri teplote 7 °C pretlak 200 kPa. Pretlak stúpne na 400 kPa. Objem sa nezmení. Aká bude v tomto prípade teplota?		
A 14° C.		
B 287° C.		
C 560° C.		
D -133° C.		
331 02.0-22	Základné fyzikálne vlastnosti	C
V uzavretom priestore klesne absolútna teplota o polovicu vzhľadom k počiatočnej teplote. Akým spôsobom sa zmení tlak v tomto priestore?		
A Tlak sa zdvojnásobí.		
B Tlak ostane rovnaký.		
C Tlak sa zníži o polovicu.		
D Tlak sa štvornásobne zníži.		

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 2: Teplota, tlak, objem

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
-------	-------	--------------------

331 02.0-23 Základné fyzikálne vlastnosti

C

Čo znamená bod varu kvapaliny?

- A Tlak kvapaliny pri teplote 100 °C.
- B Množstvo kvapaliny, ktoré dosiahlo bod varu.
- C Teplota, pri ktorej sa kvapalina zmení na paru pri tlaku 100 kPa.
- D Objem kvapaliny pri teplote 100 °C a tlaku 100 kPa.

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 3: Skupenstvo

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
331 03.0-01	Základné fyzikálne vlastnosti	C
	Ako sa nazýva zmena z tuhého skupenstva na plynné skupenstvo?	
	A Tuhnutie.	
	B Kondenzácia.	
	C Sublimácia.	
	D Vyparovanie.	
331 03.0-02	Základné fyzikálne vlastnosti	B
	Ako sa nazýva zmena plynného skupenstva na kvapalné skupenstvo?	
	A Tuhnutie.	
	B Kondenzácia.	
	C Zrenie.	
	D Sublimácia.	
331 03.0-03	Základné fyzikálne vlastnosti	B
	Čo je príkladom kondenzácie?	
	A Prechod plynu do tuhého skupenstva.	
	B Prechod plynu do kvapalného skupenstva.	
	C Prechod kvapaliny do plynného skupenstva.	
	D Odparovanie látky.	
331 03.0-04	Základné fyzikálne vlastnosti	A
	Čo je príkladom sublimácie?	
	A Odparovanie suchého ľadu.	
	B Tvorba kondenzátu na studenom okne.	
	C Tuhnutie tekutého železa.	
	D Odparovanie kvapalného hexánu zo sójových výliskov.	
331 03.0-05	Základné fyzikálne vlastnosti	D
	Čo je tuhnutie?	
	A Prechod tuhého skupenstva do kvapalného.	
	B Prechod kvapalného skupenstva do plynného.	
	C Prechod plynného skupenstva do kvapalného.	
	D Prechod kvapalného skupenstva do tuhého.	
331 03.0-06	Vymazané (2012).	

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 3: Skupenstvo

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
331 03.0-07	Základné fyzikálne vlastnosti	C
	Ako sa nazýva prechod z tuhého skupenstva do plynného?	
	A Topenie.	
	B Tuhnutie.	
	C Sublimácia.	
	D Vyparovanie.	
331 03.0-08	Základné fyzikálne vlastnosti	A
	Pri normálnom tlaku je teplota látky vyššia ako bod varu tejto látky. Ako sa označuje táto látka z hľadiska fyzikálneho stavu?	
	A Plyn.	
	B Kvapalina.	
	C Pevná látka.	
	D Kvapalina alebo pevná látka.	
331 03.0-09	Základné fyzikálne vlastnosti	B
	Aké je skupenstvo UN 1605 ETYLÉNDIBROMID pri teplote 5 °C?	
	A Plyn.	
	B Tuhá látka.	
	C Kvapalina.	
	D Neurčité skupenstvo.	
331 03.0-10	Základné fyzikálne vlastnosti	C
	Ako sa nazýva proces prechodu látky z tuhého skupenstva do plynného?	
	A Vyparovanie.	
	B Kondenzácia.	
	C Sublimácia.	
	D Rekombinácia.	
331 03.0-11	Základné chemické vlastnosti	A
	V dôsledku reakcie vznikla nová látka. Aký typ reakcie prebehol?	
	A Chemická reakcia.	
	B Fyzikálny proces.	
	C Meteorologický proces.	
	D Logická reakcia.	

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 4: Oheň, horenie

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
331 04.0-01	Základné znalosti týkajúce sa látok	B
	Medze výbušnosti pre UN 1547 ANILÍN sú 1,2 - 11 obj. %. Existuje zmes, ktorá obsahuje 0,1 obj. % anilínu a 99,9 obj. % vzduchu. Akú vlastnosť má táto zmes?	
	A Horľavá, ale nie výbušná. B Nie je horľavá a nie je výbušná. C Horľavá aj výbušná. D Nehorľavá, ale výbušná.	
331 04.0-02	Základné znalosti týkajúce sa látok	B
	Teplota samovznietenia UN 1779 KYSELINA MRAVČIA je 480° C. Ktoré z nižšie uvedených tvrdení je správne, ak teplota zmesi kyseliny mravčej a vzduchu je nižšia ako 480° C?	
	A Kyselina mravčia sa nemôže vznietiť. B Kyselina mravčia sa nemôže náhle zapáliť (spontánne). C Kyselina mravčia sa môže náhle zapáliť (spontánne). D Kyselina mravčia sa nemôže náhle zapáliť (spontánne), ale môže vybuchnúť.	
331 04.0-03	Základné znalosti týkajúce sa látok	C
	Čo je katalyzátor?	
	A Látka, ktorá zabraňuje polymerizácii látky, bez jej znečistenia. B Látka, ktorá zabraňuje vzniku statickej elektriny, bez toho aby znečistila produkt. C Látka, ktorá má ovplyvniť rýchlosť reakcie, bez účasti na nej. D Látka, ktorá sa pridáva do výrobku ako farbivo, bez jeho znečistenia.	
331 04.0-04	Základné znalosti týkajúce sa látok	B
	Čo je detonácia?	
	A Čistiaci prostriedok. B Výbuch. C Nádoba na odber vzoriek. D Inhibítor.	
331 04.0-05	Základné znalosti týkajúce sa látok	C
	Bod vzplanutia UN 1282 PYRIDÍN je 20° C. Čo sa stane s pyridínom pri teplote 25° C?	
	A Pyridín sa môže náhle zapáliť. B Pyridín nevytvorí dostatok pár, aby sa mohli zapáliť. C Pyridín vytvorí dostatok pár, aby sa mohli zapáliť. D Pyridín vytvára príliš veľa pár, aby sa mohli zapáliť.	
331 04.0-06	Základné znalosti týkajúce sa látok	A
	Aká reakcia zodpovedá najvyššej rýchlosti horenia?	
	A Detonácia. B Deflagrácia. C Výbuch. D Implózia.	

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 4: Oheň, horenie

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
-------	-------	--------------------

331 04.0-07 Základné znalosti týkajúce sa látok C

Ako je možné zabrániť výbuchu látky termickým pôsobením?

- A Ohriatím látky.
- B Zvýšením tlaku na látku.
- C Ochladením látky.
- D Stlačením látky.

331 04.0-08 Základné znalosti týkajúce sa látok B

Medze výbušnosti UN 1114, BENZÉN je 1,2 – 8,6 obj. %. Máme zmes, ktorá obsahuje 5 obj. % benzénu a 95 obj. % vzduchu. Akú vlastnosť vykazuje táto zmes?

- A Zmes je nehorľavá, ale výbušná.
- B Zmes je horľavá a výbušná.
- C Zmes je nehorľavá a nevýbušná.
- D Zmes je horľavá, ale nie výbušná.

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 5: Hustota

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
331 05.0-01	Základné znalosti týkajúce sa látok – $\rho = m/V$	B
	Hmotnosť nákladu UN 2874 FURFURYLALKOHOL je 550 ton. Relatívna hustota furfurylalkoholu je 1,1. Aký je objem nákladu?	
	A 5 m ³ .	
	B 500 m ³ .	
	C 605 m ³ .	
	D 2 000 m ³ .	
331 05.0-02	Základné znalosti týkajúce sa látok – $\rho = m/V$	C
	Objem nákladu UN 1991 CHLÓROPREN, STABILIZOVANÝ je 500 m ³ . Relatívna hustota chloroprenu je 0,96. Aká je hmotnosť nákladu?	
	A 0,48 t.	
	B 192,0 t.	
	C 480,0 t.	
	D 521,0 t.	
331 05.0-03	Základné znalosti týkajúce sa látok – $\rho = m/V$	A
	Hmotnosť nákladu UN 1218 IZOPREN, STABILIZOVANÝ o objeme 600 m ³ je 420 t. Aká bude v tomto prípade relatívna hustota izoprenu?	
	A 0,7.	
	B 2,03.	
	C 1,43.	
	D 2,52.	
331 05.0-04	Základné znalosti týkajúce sa látok – $\rho = m/V$	B
	Ako sa vypočíta hustota látky?	
	A Objem sa vydolí hmotnosťou.	
	B Hmotnosť sa vydolí objemom.	
	C Objem sa vynásobí s hmotnosťou.	
	D Súčtom hmotnosti a objemu.	
331 05.0-05	Základné znalosti týkajúce sa látok – $\rho = m/V$	C
	Čo sa stane s hustotou UN 1547 ANILÍN, ak stúpa teplota? stúpa.	
	A Hustota sa zvýši.	
	B Hustota ostane rovnaká.	
	C Hustota sa zníži.	
	D Hustota sa niekedy zníži a niekedy zvýši.	
331 05.0-06	Základné znalosti týkajúce sa látok – $\rho = m/V$	B
	Objemová hmotnosť (hustota) látky je 2,15 kg/dm ³ . Aká hodnota zodpovedá tejto hustote?	
	A 0,00215 t/m ³ .	
	B 2,15 t/m ³ .	
	C 21,5 t/m ³ .	
	D 215 t/m ³ .	
331 05.0-07	základné znalosti týkajúce sa látok – $\rho = m/V$	B

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 5: Hustota

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
-------	-------	--------------------

Relatívna hustota kvapaliny je 0,95. Aká je hmotnosť kvapaliny o objeme 1900 m³?

- A 1805 kg.
- B 1805 t.
- C 200 kg.
- D 200 t.

331 05.0-08 Základné znalosti týkajúce sa látok – $\rho = m/V$ A

Hmotnosť 180 litrov UN 1092 AKROLEÍN, STABILIZOVANÝ je 144 kg. Aká je relatívna hustota tejto látky?

- A 0,8.
- B 1,25.
- C 2,59.
- D 3,6.

331 05.0-09 Základné znalosti týkajúce sa látok – $\rho = m/V$ C

Relatívna hustota látky je 1,15. Aký je objem tejto látky, keď hmotnosť látky je 2300 ton?

- A 250 m³.
- B 500 m³.
- C 2 000 m³.
- D 2 645 m³.

331 05.0-10 Základné znalosti týkajúce sa látok – $\rho = m/V$ A

Objem určitého množstva plynu sa znižuje. Akým spôsobom sa mení hustota?

- A Hustota sa zvyšuje.
- B Hustota sa znižuje.
- C Hustota zostane rovnaká.
- D Hustota sa niekedy zvyšuje a niekedy znižuje.

331 05.0-11 Základné znalosti týkajúce sa látok – $\rho = m/V$ A

Ako sa vypočíta hmotnosť látky?

- A Objemovú hmotnosť (hustotu) vynásobíme objemom.
- B Objemovú hmotnosť (hustotu) vydělíme objemom.
- C Objem vydělíme objemovou hmotnosťou (hustotou).
- D Objem vydělíme tlakom.

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 5: Hustota

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
331 05.0-12	Základné znalosti týkajúce sa látok – $\rho = m/V$	C
	Ako sa vypočíta objem látky?	
	A Objemovú hmotnosť (hustotu) vynásobíme hmotnosťou.	
	B Objemovú hmotnosť (hustotu) vydělíme hmotnosťou.	
	C Hmotnosť vydělíme objemovou hmotnosťou (hustotou).	
	D Hmotnosť vydělíme tlakom.	
331 05.0-13	Základné znalosti týkajúce sa látok – $\rho = m/V$	A
	Čo sa stane s hustotou UN 2789 KYSELINA OCTOVÁ, ROZTOK, ak klesne teplota?	
	A Hustota sa zvýši.	
	B Hustota sa zníži.	
	C Hustota zostane rovnaká.	
	D Hustota sa niekedy zníži a niekedy zvýši.	
331 05.0-14	Základné znalosti týkajúce sa látok – $\rho = m/V$	C
	Aká sa používa jednotka objemovej hmotnosti (hustoty) (podľa medzinárodnej jednotkovej sústavy SI)?	
	A m^3 .	
	B kg.	
	C kg/m^3 .	
	D l.	
331 05.0-15	základné znalosti týkajúce sa látok – $\rho = m/V$	C
	Od čoho závisí hustota plynu?	
	A Iba od teploty.	
	B Iba od tlaku.	
	C Od tlaku a teploty.	
	D Iba od objemu.	
331 05.0-16	základné znalosti týkajúce sa látok – $\rho = m/V$	B
	Aká je, vo väčšine prípadov, hustota pár kvapalín v pomere k hustote okolitého vzduchu?	
	A Hustota pár je rovnaká.	
	B Hustota pár je vyššia.	
	C Hustota pár je nižšia.	
	D Žiadna z vyššie uvedených odpovedí nie je správna.	

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 6: Zmesi, zlúčeniny

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
331 06.0-01	Základné chemické vlastnosti	B
	Kov reaguje s kyslíkom. Pritom vznikne čierna prášková látka. Ako sa nazýva táto látka?	
	A Prvok.	
	B Zlúčenina.	
	C Zliatina.	
	D Zmes.	
331 06.0-02	Základné fyzikálne vlastnosti	D
	Ktoré z nasledujúcich tvrdení je správne?	
	A Zmes vzniká vždy z troch látok v určitom pomere.	
	B Zmes je výsledkom chemickej reakcie.	
	C Pri tvorbe zmesi vždy vzniká teplo.	
	D Zmes, ktorá sa skladá z dvoch látok.	
331 06.0-03	Základné chemické vlastnosti	C
	Príkladom čoho je čistá voda (H ₂ O)?	
	A Zliatiny.	
	B Prvku.	
	C Zlúčeniny.	
	D Zmesi.	
331 06.0-04	Základné chemické vlastnosti	C
	Čo vždy obsahuje organická zlúčenina?	
	A Atómy vody.	
	B Atómy kyslíka.	
	C Atómy uhlíka.	
	D Atómy dusíka.	
331 06.0-05	Základné chemické vlastnosti	A
	Čo vznikne rozpustením cukru?	
	A Zmes.	
	B Zlúčenina.	
	C Zliatina.	
	D Prvok.	
331 06.0-06	Základné chemické vlastnosti	B
	Čo sa stane v prípade, keď sa zo zlúčeniny uvoľňuje vodík?	
	A Je ťažší ako vzduch a ukladá sa pri zemi.	
	B Je ľahší ako vzduch a stúpa.	
	C Okamžite sa zlúči s dusíkom vo vzduchu.	
	D V dôsledku katalytickej reakcie sa tvorí voda.	

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 6: Zmesi, zlúčeniny

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
-------	-------	--------------------

331 06.0-07 Základné chemické vlastnosti D

Ktoré prvky obsahuje kyselina dusičná (HNO₃)?

- A Síra, dusík a kyslík.
- B Uhlík, vodík a dusík.
- C Hélium, sodík a kyslík.
- D Vodík, dusík a kyslík.

331 06.0-08 Základné chemické vlastnosti B

Môžu sa miešať kvapaliny?

- A Áno, kvapaliny sú vždy miešateľné.
- B Áno, ale nie všetky kvapaliny sú navzájom miešateľné.
- C Nie, kvapaliny nie sú miešateľné.
- D Áno, kvapaliny sú miešateľné vo všetkých pomeroch.

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 7: Molekuly a atómy

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
331 07.0-01	Základné chemické vlastnosti	A
	Čo je NaNO_3 ?	
	A Anorganická zlúčenina.	
	B Organická zlúčenina.	
	C Zmes.	
	D Zliatina.	
331 07.0-02	Základné chemické vlastnosti	B
	Čo je C_3H_8 ?	
	A Zmes.	
	B Organická zlúčenina.	
	C Anorganická zlúčenina.	
	D Zliatina.	
331 07.0-03	Základné chemické vlastnosti	D
	Akú značku má prvok „kyslík“?	
	A S.	
	B H.	
	C N.	
	D O.	
331 07.0-04	Základné chemické vlastnosti	B
	Akú značku má prvok „dusík“?	
	A S.	
	B N.	
	C O.	
	D H.	
331 07.0-05	Základné chemické vlastnosti	C
	Ktoré z nasledujúcich tvrdení je nesprávne?	
	A Molekuly sa skladajú z atómov.	
	B Čistá látka sa skladá z molekúl jedného druhu.	
	C Zlúčenina sa vo všetkých prípadoch skladá z jedného druhu atómov.	
	D Prvok sa skladá z atómov jedného druhu.	
331 07.0-06	Základné chemické vlastnosti	A
	Akú značku má prvok „vodík“?	
	A H.	
	B O.	
	C W.	
	D N.	

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 7: Molekuly a atómy

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
331 07.0-07	Základné chemické vlastnosti	A
Ktoré z nasledujúcich tvrdení je správne?		
A Molekuly sú elektricky neutrálne častice, pozostávajúce z dvoch alebo viacerých atómov.		
B Molekula je najmenšia častica látky, ktorá si stále zachováva všetky vlastnosti látky.		
C Prvky sa skladajú z molekúl, ktoré sa skladajú z viacerých atómov.		
D Existuje asi 11 miliónov druhov atómov.		
331 07.0-08	Základné chemické vlastnosti	A
Z čoho sa vždy skladá prvok?		
A Z atómov.		
B Zo zmesí.		
C Zo zlúčenín.		
D Z molekúl.		
331 07.0-09	Základné chemické vlastnosti	B
Ako sa nazýva elektricky neutrálna častica, pozostávajúca z dvoch alebo viacerých atómov?		
A Neutron.		
B Molekula.		
C Ión.		
D Protón.		
331 07.0-10	Základné chemické vlastnosti	B
Aký je správny zápis troch molekúl vody?		
A $(\text{H}_2\text{O})_3$.		
B $3 \text{H}_2\text{O}$.		
C H_6O_3 .		
D H_2O .		
331 07.0-11	Základné chemické vlastnosti	D
Aký je latinský názov kyslíka?		
A Ferrum.		
B Hydrogenium.		
C Nitrogenium.		
D Oxygenium.		
331 07.0-12	Základné chemické vlastnosti	B
Čo vyjadruje v chemických vzorcoch písmeno „N“?		
A Uhlík.		
B Dusík.		
C Vodík.		
D Kyslík.		

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 7: Molekuly a atómy

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
-------	-------	-----------------

331 07.0-13 Základné chemické vlastnosti A

Ako sa označuje uhlík?

- A C.
- B H.
- C K.
- D O.

331 07.0-14 Základné chemické vlastnosti B

Aká je molekulová hmotnosť látky UN 1294 TOLUÉN ($C_6H_5CH_3$)? (C = 12, H = 1)

- A 78.
- B 92.
- C 104.
- D 106.

331 07.0-15 Základné znalosti A

Pri akej teplote je kinetická energia molekuly rovná 0 (nule)?

- A Pri $-273\text{ }^\circ\text{C}$.
- B Pri 212 K .
- C Pri 273 K .
- D Pri $-100\text{ }^\circ\text{C}$.

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 8: Polymerizácia

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
331 08.0-01	Základné chemické vlastnosti	B
	Čo je inhibítor?	
	A Látka, ktorá urýchľuje reakciu.	
	B Látka, ktorá zabraňuje polymerizácii.	
	C Látka, ktorá napadá nervový systém.	
	D Látka, ktorá zabraňuje vzniku elektrostatického náboja.	
331 08.0-02	Základné chemické vlastnosti	A
	Ktorá látka zabraňuje polymerizácii?	
	A Inhibítor.	
	B Kondenzátor.	
	C Katalyzátor.	
	D Indikátor.	
331 08.0-03	Základné chemické vlastnosti	A
	Ktoré z nasledujúcich tvrdení je správne?	
	A Inhibítor musí byť dobre miešaný s produktom.	
	B Inhibítor môže reagovať s produktom.	
	C Inhibítor sa môže ľahko vypariť z produktu.	
	D Inhibítor by mal mať nízky bod vzplanutia.	
331 08.0-04	Základné chemické vlastnosti	A
	Čo je polymerizácia?	
	A Proces, pri ktorom jedna alebo viac zlúčenín vzájomne reagujú a vedú k vzniku veľmi veľkej molekuly.	
	B Proces horenia, pri ktorom sa uvoľní veľa tepla.	
	C Proces, pri ktorom dodaním tepla dochádza k rozloženiu zlúčeniny.	
	D Proces, pri ktorom účinkom elektrického prúdu dochádza k rozloženiu zlúčeniny.	
331 08.0-05	Základné chemické vlastnosti	C
	Nákladný tank obsahuje produkt, ktorý môže ľahko polymerizovať. Aby sa zabránilo polymerizácii, pridá sa inhibítor. Počas prepravy sa malá časť produktu odparí a následne sa uloží vo forme kondenzátu na vrchnej časti nákladného tanku. Čo sa môže stať s týmto kondenzátom?	
	A Tento kondenzát nemôže polymerizovať, pretože obsahuje inhibítor.	
	B Tento kondenzát nemôže polymerizovať, pretože sa najskôr odparí.	
	C Tento kondenzát môže polymerizovať, pretože neobsahuje žiadny inhibítor.	
	D Tento kondenzát môže polymerizovať, hoci ešte stále obsahuje inhibítor.	

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 8: Polymerizácia

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
331 08.0-06	Základné chemické vlastnosti	B
<p>Počas prepravy nákladu UN 2055 STYRÉN MONOMÉR, STABILIZOVANÝ sa musia vykonať opatrenia, aby sa zaistilo, že tento náklad je dostatočne stabilizovaný. Aké údaje sa nemusia uviesť do prepravného dokladu?</p>		
<p>A Názov a množstvo pridaného stabilizátora. B Tlak, ktorý sa nachádza nad povrchom stabilizovanej kvapaliny. C Dátum pridania stabilizátora a doba účinnosti za normálnych podmienok. D Medzné teploty, ktoré ovplyvňujú stabilizátor.</p>		
331 08.0-07	Základné znalosti	D
<p>Čo znamená predpona „poly“ v slove „polymerizácia“?</p>		
<p>A Veľký. B Dlho. C Atóm. D Veľa.</p>		
331 08.0-08	Základné chemické vlastnosti	A
<p>Čo charakterizuje polymerizáciu?</p>		
<p>A Zvýšenie teploty. B Zníženie teploty. C Zmena farby. D Zmena hmotnosti.</p>		
331 08.0-09	Základné chemické vlastnosti	C
<p>Čo je inhibítor?</p>		
<p>A Druh lepidla. B Čistiaci prostriedok. C Stabilizátor. D Produkt znižujúci bod tuhnutia.</p>		
331 08.0-10	Základné chemické vlastnosti	D
<p>Látka je pri 20 °C kvapalná a ľahko sa rozkladá pri teplotách nad 35 °C. Čo je táto látka?</p>		
<p>A Stabilný plyn. B Nestabilný plyn. C Stabilná kvapalina. D Nestabilná kvapalina.</p>		

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 8: Polymerizácia

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
331 08.0-11	Základné chemické vlastnosti	C
	Čo je pozitívny katalyzátor?	
	A Látka, ktorá zabraňuje polymerizácii.	
	B Látka, ktorá zabraňuje vzniku elektrostatického náboja.	
	C Látka, ktorá urýchľuje reakciu.	
	D Látka, ktorá zabraňuje rozvíjaniu tepla.	
331 08.0-12	Základné chemické vlastnosti	B
	Čo je negatívny katalyzátor?	
	A Látka, ktorá podporuje polymerizáciu.	
	B Látka, ktorá spomaľuje chemickú reakciu.	
	C Látka, ktorá zabraňuje vzniku elektrostatického náboja.	
	D Látka, ktorá zabraňuje vyparovaniu kvapaliny.	
331 08.0-13	Základné chemické vlastnosti	B
	Aký je rozdiel medzi chemicky stabilnou látkou a chemicky nestabilnou látkou?	
	A Chemicky stabilná látka sa rozkladá rýchlejšie ako chemicky nestabilná látka.	
	B Chemicky nestabilná látka sa ľahko rozkladá a chemicky stabilná látka nie.	
	C Chemicky nestabilná látka sa vyparuje rýchlejšie ako chemicky stabilná látka.	
	D Chemicky nestabilná látka má vyšší bod topenia ako chemicky stabilná látka.	
331 08.0-14	Základné chemické vlastnosti	B
	Ako sa nazýva proces, pri ktorom sa monoméry vzájomne zlúčia ako výsledok chemickej reakcie?	
	A Odparovanie.	
	B Polymerizácia.	
	C Rozpad.	
	D Kondenzácia.	
331 08.0-15	Chemické znalosti o produktoch	B
	Ktorý produkt sa musí prepravovať stabilizovaný?	
	A UN 1114 BENZÉN.	
	B UN 1301 VINYLACETÁT, STABILIZOVANÝ.	
	C UN 1863 PALIVO, LETECKÉ, PRE PRÚDOVÉ MOTORY S VIAC AKO 10% BENZÉNU.	
	D UN 2312 FENOL, ROZTAVENÝ.	

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 8: Polymerizácia

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
-------	-------	--------------------

331 08.0-16 Základné chemické vlastnosti C

Prečo sa do určitých produktov pridáva stabilizátor (inhibítor)?

- A Aby sa zabránilo ich výbuchu.
- B Aby sa zabránilo ich odparovaniu.
- C Aby sa zabránilo ich polymerizácii.
- D Aby sa zabránilo ich zamŕzaniu.

331 08.0-17 Základné chemické vlastnosti C

V dôsledku čoho často iniciujú polymerizačné reakcie?

- A V dôsledku inhibítora.
- B V dôsledku nadbytku dusíka.
- C V dôsledku zvýšenia teploty.
- D V dôsledku zníženia teploty.

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 9: Kyseliny, zásady

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
331 09.0-01	Základné chemické vlastnosti	B
	Ako sa nazývajú roztoky s hodnotou pH väčšou ako 7?	
	A Kyseliny.	
	B Zásady.	
	C Mydlá.	
	D Suspenzie.	
331 09.0-02	Základné chemické vlastnosti	C
	Príkladom čoho je UN 1824 HYDROXID SODNÝ, ROZTOK?	
	A Silnej kyseliny.	
	B Slabej kyseliny.	
	C Silnej zásady.	
	D Slabej zásady.	
331 09.0-03	Základné chemické vlastnosti	A
	Príkladom čoho je UN 1830, KYSELINA SÍROVÁ s viac ako 51% kyseliny?	
	A Silnej kyseliny.	
	B Slabej kyseliny.	
	C Silnej zásady.	
	D Slabej zásady.	
331 09.0-04	Základné chemické vlastnosti	D
	Aké pH majú zásady?	
	A pH je vždy väčšie ako 14.	
	B pH je vždy menšie ako 7.	
	C pH sa vždy rovná 7.	
	D pH je vždy väčšie ako 7.	
331 09.0-05	Základné chemické vlastnosti	C
	Akým spôsobom môžeme neutralizovať zásaditý roztok?	
	A Opatrným pridaním mydla.	
	B Opatrným pridaním vody.	
	C Opatrným pridaním roztoku kyseliny.	
	D Opatrným pridaním hydroxidu sodného.	
331 09.0-06	Základné chemické vlastnosti	B
	Vymenujte tri vlastnosti kyseliny:	
	A žieravá, narúša určité kovy, pH väčšie ako 7.	
	B žieravá, narúša určité kovy, pH menšie ako 7.	
	C žieravá, narúša určité kovy, mydlová chuť.	
	D žieravá, farbí lakmusový papier na červeno, mydlová chuť.	

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 9: Kyseliny, zásady

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
331 09.0-07	Základné chemické vlastnosti	D
Aký je rozdiel medzi kyselinou s pH rovné 1 a kyselinou, ktorá má pH rovné 3?		
A Roztok s pH rovné 1 je viac zásaditý.		
B Roztok s pH rovné 1 je viac neutrálny.		
C Roztok s pH rovné 1 je redší.		
D Roztok s pH rovné 1 je kyslejší.		
331 09.0-08	Základné chemické vlastnosti	B
Aký je rozdiel medzi roztokom, ktorý má pH rovné 11 a roztokom, ktorý má pH rovné 8?		
A Roztok s pH rovné 11 je kyslejší.		
B Roztok s pH rovné 11 je zásaditejší.		
C Roztok s pH rovné 11 je slabší.		
D Nie je žiaden rozdiel.		
331 09.0-09	Základné chemické vlastnosti	C
Akú hodnotu pH má neutrálny roztok?		
A 0.		
B 1.		
C 7.		
D 14.		
331 09.0-10	Základné chemické vlastnosti	D
Aké hlavné nebezpečenstvo predstavujú kyseliny a zásady, ktoré sa prepravujú vnútrozemskou vodnou dopravou?		
A Jedovatosť.		
B Horľavosť.		
C Výbušnosť.		
D Žieravosť.		
331 09.0-11	Základné chemické vlastnosti	A
Čo vždy obsahujú hydroxidy?		
A OH ⁻ .		
B H ⁺ .		
C H ₃ O ⁺ .		
D CO ⁻ .		
331 09.0-12	Základné chemické vlastnosti	B
Príkladom čoho je UN 2790 KYSELINA OCTOVÁ, ROZTOK, OS III?		
A Silnej kyseliny.		
B Slabej kyseliny.		
C Silnej zásady.		
D Slabej zásady.		

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 9: Kyseliny, zásady

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
331 09.0-13	Základné chemické vlastnosti	B
	Aká látka vznikne reakciou kyseliny s kovom?	
	A Kyslík	
	B Vodík.	
	C Dusík.	
	D Voda.	
331 09.0-14	Základné chemické vlastnosti	D
	Ako sa inak nazývajú zásady?	
	A Organické látky.	
	B Anorganické látky.	
	C Alkanové kyseliny.	
	D Alkalické látky.	
331 09.0-15	Základné chemické vlastnosti	B
	Ktorý z nasledujúcich produktov je zásada?	
	A UN 1685 ARZENIČNAN SODNÝ.	
	B UN 1814 HYDROXID DRASELNÝ, ROZTOK.	
	C UN 1230 METANOL.	
	D UN 1573 ARZENIČNAN VÁPENATÝ.	
331 09.0-16	Základné chemické vlastnosti	A
	Akú hodnotu pH môže mať silná kyselina?	
	A 0 – 3.	
	B 7.	
	C 8 – 10.	
	D 10 – 12.	

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 10: Oxidácia

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
331 10.0-01	Základné chemické vlastnosti	A
	Čo je príkladom pomalej oxidácie?	
	A Tvorba hrdze na železe.	
	B Výbuch skvapalneného plynu.	
	C Horenie zemného plynu.	
	D Vyparovanie benzínu.	
331 10.0-02	Základné chemické vlastnosti	B
	Čo sú redukčné činidlá?	
	A Látky, ktoré ľahko uvoľňujú kyslík z iných látok.	
	B Látky, ktoré ľahko prijímajú kyslík od iných látok.	
	C Látky, ktoré sú veľmi horľavé.	
	D Látky, ktoré nikdy nereagujú s inými látkami.	
331 10.0-03	Základné chemické vlastnosti	C
	Čo nazývame oxidáciou?	
	A Tvorba zlúčeniny látky s uhlíkom.	
	B Tvorba zlúčeniny látky s vodíkom.	
	C Tvorba zlúčeniny látky s kyslíkom.	
	D Tvorba zlúčeniny látky s dusíkom.	
331 10.0-04	Základné chemické vlastnosti	A
	Čo nazývame oxidantami?	
	A Látky, ktoré ľahko uvoľňujú kyslík z iných látok.	
	B Látky, ktoré ľahko prijímajú kyslík od iných látok.	
	C Látky, ktoré sú veľmi horľavé.	
	D Látky, ktoré nikdy nereagujú s inými látkami.	
331 10.0-05	Základné chemické vlastnosti	B
	Aká reakcia charakterizuje horľavé látky?	
	A Uvoľňujú kyslík.	
	B Reagujú s kyslíkom.	
	C Nereagujú s kyslíkom.	
	D Tvoria kyslík.	
331 10.0-06	Základné chemické vlastnosti	B
	Čo charakterizuje horľavé látky?	
	A Ťažko reagujú s kyslíkom.	
	B Ľahko reagujú s kyslíkom.	
	C Nikdy nereagujú s kyslíkom.	
	D Odovzdávajú kyslík.	

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 10: Oxidácia

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
-------	-------	--------------------

331 10.0-07 Základné chemické vlastnosti

A

Čo znamená výraz oxidácia?

- A Reakcia látky s kyslíkom.
- B Reakcia látky s dusíkom.
- C Pridanie kyslíka.
- D Pridanie dusíka.

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 11: Znalosti o produkte

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
331 11.0-01	Základné chemické vlastnosti	A
	Príkladom čoho je C ₄ H ₁₀ ?	
	A Alkánu.	
	B Alkénu.	
	C Aromátu.	
	D Cykloalkánu.	
331 11.0-02	Základné chemické vlastnosti	C
	Ktoré sú dve hlavné skupiny uhľovodíkov?	
	A Oxidačné a redukčné činidlá.	
	B Kyseliny a zásady.	
	C Alkány a alkény.	
	D Lúhy a hydroxidy.	
331 11.0-03	Základné chemické vlastnosti	A
	Čo je polymér?	
	A Zlúčenina, ktorej molekuly sú zložené z opakujúcich sa molekulárnych skupín.	
	B Produkt, ktorý je potrebný pre zabránenie polymerizácie určitej látky.	
	C Produkt, ktorý urýchľuje reakciu, bez toho na reakcii zúčastnil.	
	D Horľavý produkt, ktorý môže spôsobiť chemickú reakciu.	
331 11.0-04	Základné chemické vlastnosti	B
	Čo sú organické zlúčeniny obsahujúce dusík?	
	A Aromáty.	
	B Nitrily.	
	C Etéry.	
	D Estery.	
331 11.0-05	Základné chemické vlastnosti	C
	Ako sa nazývajú uhľovodíky, pri ktorých je jeden alebo viac atómov vodíka nahradených hydroxidovou skupinou (skupina OH)?	
	A Estery.	
	B Étery.	
	C Alkoholy.	
	D Ketóny.	

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 11: Znalosti o produkte

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
331 11.0-06	Základné chemické vlastnosti	C
	Ako sa nazývajú látky, ktorých molekuly obsahujú veľké množstvo kyslíka?	
	A Alkény.	
	B Ketóny.	
	C Peroxidy.	
	D Nitrily.	
331 11.0-07	Základné chemické vlastnosti	D
	Čo je príkladom ketónu?	
	A UN 1170 ETANOL.	
	B UN 1203 BENZÍN.	
	C UN 2055 STYRÉN, MONOMÉR, STABILIZOVANÝ.	
	D UN 1090 ACETÓN.	
331 11.0-08	Základné chemické vlastnosti	D
	Ktorá je dôležitá skupina zložitých esterov?	
	A Alkoholy.	
	B Peroxidy.	
	C Zásady.	
	D Oleje a mazivá.	
331 11.0-09	Základné chemické vlastnosti	B
	Atómová hmotnosť vodíka je 1, atómová hmotnosť kyslíka je 16 a atómová hmotnosť síry je 32. Aká je molekulárna hmotnosť kyseliny sírovej (H ₂ SO ₄)?	
	A 49.	
	B 98.	
	C 129.	
	D 146.	
331 11.0-10	Základné chemické vlastnosti	C
	Atómová hmotnosť uhlíka je 12 a atómová hmotnosť kyslíka je 16. Aká je molekulárna hmotnosť oxidu uhličitého (CO ₂)?	
	A 38.	
	B 40.	
	C 44.	
	D 76.	

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 11: Znalosti o produkte

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
331 11.0-11	Základné chemické vlastnosti	B
	Atómová hmotnosť vápníka je 40, atómová hmotnosť kyslíka je 16 a atómová hmotnosť vodíka je 1. Aká je molekulárna hmotnosť hydroxidu vápenateho (Ca(OH) ₂)?	
	A 58. B 74. C 96. D 114.	
331 11.0-12	Základné chemické vlastnosti	A
	Prečo sa aromatické látky nazývajú aromáty?	
	A Kvôli ich zápachu. B Kvôli ich farbe. C Kvôli ich jedovatosti. D Kvôli ich rozpustnosti.	
331 11.0-13	Základné chemické vlastnosti	D
	Čo je príkladom nitrozlúčeniny?	
	A UN 2312 FENOL, ROZTAVENÝ. B UN 1090 ACETÓN. C UN 1203 BENZÍN. D UN 1664 NITROTOLUÉNY, KVAPALNÉ.	
331 11.0-14	Základné chemické vlastnosti	B
	Príkladom akej látky je UN 1230 METANOL?	
	A Esteru. B Alkoholu. C Nitrilu. D Éteru.	
331 11.0-15	Základné chemické vlastnosti	D
	Čo je príkladom alkinu?	
	A UN 1011 BUTÁN. B UN 1077 PROPÉN. C UN 1170 ETANOL. D UN 1001 ACETYLÉN, ROZPUSTENÝ.	

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 11: Znalosti o produkte

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
331 11.0-16	Základné chemické vlastnosti	B
	Ktorá z nasledujúcich látok je nasýtená?	
	A UN 1077 PROPÉN.	
	B UN 1265 PENTÁNY, KVAPALNÉ.	
	C UN 1962 ETYLÉN, STLAČENÝ.	
	D UN 1055 IZOBUTÉN.	
331 11.0-17	Základné chemické vlastnosti	B
	Ktorá skupina látok je všeobecne jedovatá a karcinogénna?	
	A Alkoholy.	
	B Aromáty.	
	C Alkánové kyseliny.	
	D Alkány.	
331 11.0-18	Základné chemické vlastnosti	C
	Čo je „PVC“?	
	A Monomér.	
	B Alkánová kyselina.	
	C Polymér.	
	D Aromát.	
331 11.0-19	Základné chemické vlastnosti	A
	Akos a nazývajú uhľovodíky s dvojnou väzbou?	
	A Alkény.	
	B Alkány.	
	C Alkíny.	
	D Alkyony.	
331 11.0-20	vymazané (2011).	

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 12: Chemické reakcie

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
331 12 0-01	Základné chemické vlastnosti	B
Prečo sa musí zabrániť tomu, aby sa dostala voda do koncentrovanej KYSELINY SÍROVEJ s viac ako 51 % kyseliny (UN 1830)?		
A V dôsledku prídania vody vzniká horľavý plyn - vodík.		
B Pretože to vedie k uvoľneniu veľkého množstva tepla, v dôsledku ktorého sa voda odparuje a začne sa rozprskávať.		
C Pretože to vyvoláva polymerizáciu kyseliny sírovej.		
D Pretože kyselina sírová reaguje s vodou, čo vedie k uvoľňovaniu jedovatých pár.		
331 12.0-02	Základné chemické vlastnosti	A
Ktorá z nižšie uvedených reakcií predstavuje katalytickú reakciu?		
A Polymerizácia styrénu.		
B Rozklad vody na vodík a kyslík.		
C Reakcia dusíka s vodou.		
D Oxidácia železa.		
331 12.0-03	Základné chemické vlastnosti	B
Nakladáte produkt, ktorý polymerizuje. Vedľajší nákladný tank obsahuje iný produkt. Čomu musíte venovať pozornosť s ohľadom na produkt, ktorý sa nachádza vo vedľajšom nákladnom tanku?		
A Tento produkt nemôže obsahovať vodu.		
B Tento produkt nemôže byť príliš teplý.		
C Tento produkt nemôže byť horľavý.		
D Tento produkt nemôže obsahovať inhibítor.		
331 12.0-04	Základné chemické vlastnosti	A
Čo môže spôsobiť samovoľnú reakciu látky?		
A Zahrievanie.		
B Prídanie stabilizátora.		
C Zabránenie znečisteniu iným nákladom.		
D Prídáním inertného plynu.		
331 12.0-05	Základné chemické vlastnosti	C
Ako je možné zabrániť reakcii nákladu so vzduchom?		
A Zahrievaním nákladu.		
B Ochladením nákladu.		
C Zakrytím nákladu inertným plynom.		
D Neustálou cirkuláciou nákladu.		

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 12: Chemické reakcie

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
331 12.0-06	Základné chemické vlastnosti	D
	Aké sú dva druhy látok s korozívnymi vlastnosťami?	
	A Alkohol a kyseliny.	
	B Alkohol a zásady.	
	C Vzácné kovy a zásady.	
	D Kyseliny a zásady.	
331 12.0-07	Základné chemické vlastnosti	B
	Aký plyn sa uvoľňuje, keď reaguje kov s kyselinou?	
	A Kyslík.	
	B Vodík.	
	C Metán.	
	D Chlór.	
331 12.0-08	Základné chemické vlastnosti	C
	Čo vzniká pri dokonalom spaľovaní propánu?	
	A Kyslík a vodík.	
	B Oxid uhoľnatý a voda.	
	C Oxid uhličitý a voda.	
	D Uhlík a vodík.	
331 12.0-09	Základné chemické vlastnosti	B
	Čo vzniká pri nedokonalom spaľovaní propánu?	
	A Kyslík a vodík.	
	B Oxid uhoľnatý a voda.	
	C Oxid uhličitý a voda.	
	D Uhlík a vodík.	
331 12.0-10	Základné chemické vlastnosti	A
	Ako možno zabrániť reakcii nákladu, vyvolanej kyslíkom?	
	A Jeho zakrytím inertným plynom.	
	B Jeho dodatočným znečistením.	
	C Jeho zohrievaním.	
	D Jeho neustálym prečerpávaním.	
331 12.0-11	Základné chemické vlastnosti	A
	Čomu zabráňuje prídanie inhibítora?	
	A Polymerizácii.	
	B Varu.	
	C Zníženiu tlaku.	
	D Kondenzácii.	

Fyzikálne a chemické znalosti
Skúšobný cieľ 12: Chemické reakcie

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
331 12.0-12	Základné chemické vlastnosti	B
	Čo vzniká pri úplnom spaľovaní pentánu?	
	A Kyslík a vodík.	
	B Oxid uhličitý a voda.	
	C Uhlík a vodík.	
	D Pentanoxid a voda.	
331 12.0-13	Základné chemické vlastnosti	D
	Čo vzniká pri úplnom spaľovaní hexánu?	
	A Hexanol a voda.	
	B Oxid uhličitý a voda.	
	C Kyslík a voda.	
	D Oxid uhoľnatý a voda.	
331 12.0-14	Základné chemické vlastnosti	B
	Pri chemickej reakcii sa uvoľňuje teplo. Ako sa nazýva táto reakcia?	
	A Endotermická reakcia.	
	B Exotermická reakcia.	
	C Heterogénna reakcia.	
	D Homogénna reakcia.	
331 12.0-15	Základné chemické vlastnosti	A
	Ako sa nazýva reakcia, ktorej výsledkom je vznik novej látky?	
	A Chemická reakcia.	
	B Fyzikálna reakcia.	
	C Meteorologická reakcia.	
	D Logická reakcia.	
331 12.0-16	Základné chemické vlastnosti	D
	Samooxidácia je chemická reakcia, pri ktorej samotná látka dodá zložku. Ako sa volá táto zložka?	
	A Oxid uhličitý.	
	B Kyselina uhličitá.	
	C Dusík.	
	D Kyslík.	

Prax
Skúšobný cieľ 1: Meranie

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
332 01.0-01	Najvyššie pracovné expozičné limity	A
	Čo sú najvyššie pracovné expozičné limity?	
	A Najvyššie pracovné expozičné limity sú právnym predpisom.	
	B Najvyššie pracovné expozičné limity sú odporúčania výrobcu nebezpečného tovaru.	
	C Najvyššie pracovné expozičné limity sú odporúčania EHK OSN.	
	D Najvyššie pracovné expozičné limity sú odporúčania od „odborníka na plyn”.	
332 01.0-02	Najvyššie pracovné expozičné limity	B
	Pri najvyšších pracovných expozičných limitoch je uvedené písmeno „K”. Čo znamená toto písmeno?	
	A Skratku krajiny, v ktorej platia najvyššie pracovné expozičné limity.	
	B Že táto jedovatá látka sa môže vstrebať cez pokožku.	
	C Že v tomto prípade sa jedná o prípustnú hodnotu.	
	D Že táto látka môže spôsobiť kožnú chorobu.	
332 01.0-03	Merania koncentrácie plynov	C
	Na detekčnej trubičke na plyn je uvedené $n = 10$. Čo to znamená?	
	A Odchýlka merania tejto trubičky je 10 %.	
	B Aby sa mohlo vykonať presné meranie, musí sa urobiť desať meraní.	
	C Aby sa mohlo vykonať meranie, je potrebné urobiť desať zdvihov toximetra.	
	D Nameraná hodnota sa musí vynásobiť desiatimi.	
332 01.0-04	Základné všeobecné znalosti	C
	Koľko percent kyslíka obsahuje vzduch za bežných podmienok?	
	A 17 %.	
	B 19 %.	
	C 21 %.	
	D 22 %.	
332 01.0-05	Merania koncentrácie plynov	A
	Chceli by ste pomocou prístroja na meranie horľavých plynov zmerať, či sa v nákladnom tanku nachádzajú výbušné zmesi plyn/vzduch. Je tiež dôležité množstvo kyslíka?	
	A Áno, pretože meranie sa zakladá na procese horenia, množstvo kyslíka má vplyv na výsledok merania.	
	B Nie, ak sa v kontrolovanom nákladnom tanku nachádza 21 % kyslíka, znamená to, že nemôžu vzniknúť žiadne výbušné zmesi plyn/vzduch.	
	C Nie, fungovanie prístroja na meranie horľavých plynov nie je závislé od množstva kyslíka.	
	D Nie, meranie sa musí vykonať vnútri nákladného tanku, ktorý treba skontrolovať. Preto množstvo kyslíka nie je dôležité.	

Prax
Skúšobný cieľ 1: Meranie

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
-------	-------	-----------------

332 01.0-06 Merania koncentrácie plynov B

Je vykonávané meranie výbušnosti zmesi plynov v nákladnom tanku. Hraničná hodnota merania musí byť 20 % pod dolnou hranicou výbušnosti. Z akého dôvodu?

- A Pretože hraničná hodnota výbušnosti úzko súvisí s teplotou a stupňom vlhkosti v nákladnom tanku.
- B Aby sme sa presvedčili o tom, že koncentrácia plynov je určite menšia ako dolná hranica výbušnosti v celom nákladnom tanku.
- C Aby sa aj v tom prípade, kedy je napätie veľmi nízke (batéria takmer vybitá), mohlo ešte vykonať spoľahlivé meranie.
- D Pretože v prípade zmeny obsahu kyslíka, nie je zmes plynov okamžite výbušná.

332 01.0-07 Merania koncentrácie plynov A

Kde v nákladnom tanku môžete očakávať najvyššiu koncentráciu jedovatého plynu?

- A To závisí od hustoty plynu, obvykle v hornej alebo dolnej časti nákladného tanku.
- B V nákladnom tanku je koncentrácia na všetkých miestach rovnaká.
- C V hornej časti nákladného tanku, pretože jedovatý plyn je vždy ľahší ako vzduch.
- D V dolnej časti nákladného tanku, pretože jedovatý plyn je vždy ťažší ako vzduch.

332 01.0-08 Najvyššie pracovné expozičné limity C

Pri najvyšších pracovných expozičných limitoch je uvedené písmeno „C” (v slovenskom preklade písmeno „H”). Čo označuje táto skratka v podobe písmena „C” (v slovenskom preklade písmeno „H”)?

- A Termín „carbone“ („uhlík”), tzn. najvyššie pracovné expozičné limity pri uhlíkovodíkoch.
- B Slovo „country”, tzn. krajina, v ktorej tieto najvyššie pracovné expozičné limity platia na pracovisku.
- C Termín „ceiling” („hraničná hodnota“), tzn., že sa tieto najvyššie pracovné expozičné limity nemôžu v žiadnom prípade prekročiť.
- D Termín „carzinogen“ („karcinogénna látka“), tzn. že táto látka je rakovinotvorná.

332 01.0-09 Najvyššie pracovné expozičné limity B

Pri najvyšších pracovných expozičných limitoch je uvedená značka NPEL-15. Čo to znamená?

- A Že sa meraný časový priemer sa môže vziať do úvahy až po 15 minútach.
- B Že najvyšší pracovný expozičný limit sa nemôže prekročiť viac ako o 15 minút.
- C Že najvyšší pracovný expozičný limit musí byť udržiavaný minimálne po dobu 15 minút.
- D Že najvyšší pracovný expozičný limit vstupuje do platnosti, keď sa musí s látkou pracovať dlhšie ako 15 minút.

Prax
Skúšobný cieľ 1: Meranie

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
332 01.0-10	Najvyššie pracovné expozičné limity	C
Čo je hodnotiaci zoznam najvyšších pracovných expozičných limitov?		
A Hodnotiaci zoznam ustanovený na medzinárodnej úrovni.		
B Hodnotiaci zoznam ustanovený na európskej úrovni.		
C Hodnotiaci zoznam ustanovený na národnej úrovni.		
D Nezávislý hodnotiaci zoznam.		
332 01.0-11	Merania koncentrácie plynov	A
Čo musíte urobiť, ak chcete pomocou prístroja na meranie horľavých plynov zmerať prítomnosť výbušných zmesí plyn/vzduch v nákladnom tanku?		
A Musíte zohľadniť obsah kyslíka, pretože v opačnom prípade výsledok merania nebude spoľahlivý.		
B Musíte vykonať len meranie, pretože množstvo kyslíka nie je dôležité.		
C Musíte odmerať jedovatosť, inak výsledok merania nebude spoľahlivý.		
D Najskôr musíte vykonať meranie obsahu kyslíka a jedovatosti, pretože výsledok merania nebude spoľahlivý.		
332 01.0-12	Najvyššie pracovné expozičné limity	D
Na meracej trubičke je uvedené „n=10“. Čo to znamená?		
A Že meracia trubička môže byť opätovne použitá po 10 minútach.		
B Že paru musíme nechať pôsobiť 10 minút, predtým ako prečítame údaj na trubičke.		
C Že musíme trubičku prečítať v priebehu 10 minút.		
D Že pre získanie spoľahlivého výsledku sa musí vykonať 10 zdvihov (toximetra).		
332 01.0-13	Najvyššie pracovné expozičné limity	C
Na akú dobu počas 24 hodín je vypočítaný najvyšší pracovný expozičný limit?		
A Na 4 hodiny.		
B Na 6 hodín.		
C Na 8 hodín.		
D Na 12 hodín.		
332 01.0-14	Základné všeobecné znalosti	A
Čo znamená 1 ppm?		
A 1 diel na 1 milión dielov.		
B 1 diel na 1 hmotnosť.		
C 1 diel na 1 metrickú tonu.		
D 1 diel na 1 miligram.		

Prax
Skúšobný cieľ 2: Odber vzorky

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
-------	-------	-----------------

332 02.0-01 1.2.1 A

Aký je správny opis zariadenia na odber vzoriek poluzavretého typu?

- A Zariadenie, ktoré prechádza stenou nákladného tanku alebo potrubím pre nakládku a vykládku tak, aby počas odberu mohlo do vzduchu uniknúť len malé množstvo plynného alebo kvapalného nákladu.
- B Zariadenie, ktoré prechádza stenou nákladného tanku, avšak je súčasťou uzatvoreného systému a je vytvorené tak, že sa počas odberu vzorky nemôžu uvoľniť žiadne plyny ani kvapalné látky z nákladného tanku.
- C Zariadenie s otvorom s maximálnym priemerom 0,30 m, ktoré je vybavené lapačom plameňov s automatickým uzatváraním.
- D Zariadenie, pri ktorom sa produkt pod tlakom privádza do nádoby na odber vzoriek pomocou redukčného ventilu.

332 02.0-02 3.2.3.2, tabuľka C B

Kde je uvedený typ zariadenia na odber vzoriek, s pomocou ktorého sa musí vykonať odber vzorky nákladu?

- A V ADN, časť 1.
- B V ADN, časť 3.
- C V osvedčení o schválení.
- D V písomných pokynoch.

332 02.0-03 7.2.4.22.4 C

Odber vzoriek sa vykonáva cez otvor na odber vzoriek. Prečo sa z bezpečnostných dôvodov nemôže nikdy použiť nylonová šnúra?

- A Pôsobením produktu sa šnúra môže roztrhnúť.
- B V prípade používania nylonovej šnúry sa môže nádoba na vzorky vyšmyknúť.
- C Použitie nylonovej šnúry môže spôsobiť vznik elektrostatického náboja.
- D Použitie nylonovej šnúry je na základe bezpečnostných predpisov zakázané.

332 02.0-04 3.2.3.2, tabuľka C B

Po nakládke UN 2486 IZOBUTYLISOKYANÁT sa musí odobrať vzorka. Aké zariadenie na odber vzoriek sa musí prinajmenšom použiť?

- A Otvor na odber vzoriek.
- B Zariadenie na odber vzoriek uzavretého typu.
- C Zariadenie na odber vzoriek uzavretého typu s rozšíreným otvorom.
- D Zariadenie na odber vzoriek poluzavretého typu.

332 02.0-05 3.2.3.2, tabuľka C A

Ak sa musí odobrať vzorka, aké zariadenie na odber vzoriek sa musí prinajmenšom použiť po nakládke tankového plavidla typu N s UN 1203 BENZÍN alebo MOTOROVÝ BENZÍN?

- A Otvor na odber vzoriek.
- B Zariadenie na odber vzoriek uzavretého typu.
- C Zariadenie na odber vzoriek uzavretého typu s rozšíreným otvorom.
- D Zariadenie na odber vzoriek poluzavretého typu.

Prax
Skúšobný cieľ 2: Odber vzorky

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
332 02.0-06	3.2.3.2, tabuľka C, 7.2.4.16.8, 8.1.5	B
Aké ochranné osobitné vybavenie je potrebné použiť pri odbere vzoriek pomocou zariadenia na odber vzoriek uzavretého typu?		
A Žiadnu, pretože v tomto prípade sa používa zariadenie uzavretého typu.		
B V závislosti od nákladu – rovnaké vybavenie ako pri vykonávaní iných prác pri vykládke a nakládke.		
C Iba prístroj na ochranu dýchacích ciest.		
D To nie známe, pretože v tomto prípade sa nevykonáva žiadne meranie.		
332 02.0-07	1.2.1	C
Ak je odoberaná vzorka pomocou zariadenia na odber vzoriek polouzavretého typu, akým spôsobom je odvádzaný vzduch a pary, ktoré sa nachádzajú v nádobe?		
A Cez potrubie pre nakládku.		
B Vracajú sa späť do nákladného tanku.		
C Cez odvetrávacie potrubie do atmosféry.		
D Cez potrubie plavidla na odvod pár.		
332 02.0-08	3.2, Tabuľka C	A
Určité látky sa musia prepravovať v tankových plavidlách typu C. Aký typ zariadenia na odber vzoriek sa nemôže pri týchto látkach používať?		
A Otvor na odber vzoriek.		
B Zariadenie na odber vzoriek polouzavretého typu.		
C Zariadenie na odber vzoriek uzavretého typu.		
D Zariadenie na odber vzoriek uzavretého typu s rozšíreným otvorom.		
332 02.0-09	7.2.4.22.3	B
V akom prípade musíte čakať desať minút, aby ste mohli odobrať vzorku?		
A Vždy.		
B V prípade, ak sa používa otvor na odber vzoriek.		
C V prípade, ak sa používa zariadenie na odber vzoriek polouzavretého typu.		
D Iba v tom prípade, keď sa jedná o horľavú kvapalinu.		
332 02.0-10	3.2, Tabuľka C	D
V akom prípade sa musí používať zariadenie na odber vzoriek uzavretého typu?		
A V tom prípade, keď sa prepravujú látky, pre ktoré je predpísané označenie jedným modrým kužeľom alebo svetlom.		
B V tom prípade, keď sa prepravujú látky, pre ktoré je predpísané označenie dvoma modrými kužeľmi alebo svetlami.		
C V tom prípade, keď sa prepravujú látky, pre ktoré nie je predpísané označenie modrým kužeľom alebo modrým svetlom.		
D V tom prípade, keď sa prepravujú látky, pre ktoré je požadované uvedené zariadenie v tabuľke C.		

Prax
Skúšobný cieľ 2: Odber vzorky

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
-------	-------	--------------------

332 02.0-11 7.2.4.22.3 C

Dohoda ADN predpisuje, pri určitých látkach, že otvor na odber vzoriek sa môže otvoriť najskôr 10 minút po prerušení naložky. Z akého dôvodu?

- A Pretože tlak sa zníži najskôr po desiatich minútach.
- B Pretože kvapalina v nákladnom tanku dosiahne normálnu teplotu najskôr po desiatich minútach.
- C Pretože možnosť vzniku elektrostatického náboja sa stráca najskôr po desiatich minútach.
- D Pretože bezpečnostné opatrenia sa môžu vykonať najskôr po desiatich minútach.

332 02.0-12 1.2.1 A

Čo je účelom zariadenia na odber vzoriek uzavretého typu?

- A Zabrániť úniku plynu do okolitého prostredia.
- B Odobrať čo najmenej naloženej kvapaliny.
- C Odviesť čo najmenej výparov, pretože to vedie k strate nákladu .
- D Získať čistú vzorku.

Prax
Skúšobný cieľ 3: Umývanie tanku

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
332 03.0-01	7.2.3.44	A
<p>Po vykládke tankového plavidla typu C musia byť nákladné tanky vyčistené. Za týmto účelom dostanete čistiaci prostriedok, ktorý má nasledujúce fyzikálne vlastnosti: bod varu 161 °C, bod topenia < -40° C, bod vzplanutia 36° C. Môžete použiť tento čistiaci prostriedok?</p>		
<p>A Áno, v súlade s dohodou ADN je povolené používať v oblasti s nebezpečenstvom výbuchu čistiace prostriedky s bodom vzplanutia < 55° C.</p>		
<p>B Nie, čistiaci prostriedok s uvedenými fyzikálnymi vlastnosťami nemá odmasťovacie vlastnosti a preto nie je vhodný ako čistiaci prostriedok.</p>		
<p>C Nie, podľa ADN sa nemôžu na čistenie nákladných tankov tankových plavidiel typu C používať žiadne čistiace prostriedky.</p>		
<p>D Nie, podľa ADN sa môže používať čistiaci prostriedok s bodom vzplanutia > 60° C.</p>		
332 03.0-02	Čistenie nákladných tankov	B
<p>Čo označuje skupina čistiacich prostriedkov pod názvom „zmydelňovače“?</p>		
<p>A Kyseliny, používané ako čistiace prostriedky na čistenie nákladných tankov.</p>		
<p>B Prostriedok, ktorý chemickou reakciou vytvorí mydlovú emulziu z olejového produktu.</p>		
<p>C Syntetický čistiaci prostriedok.</p>		
<p>D Zariadenie, ktoré umožňuje pridaním vody tuhé mydlo premeniť na kvapalné.</p>		
332 03.0-03	Čistenie nákladných tankov	C
<p>Aký druh čistiaceho prostriedku je hydroxid sodný (lúh sodný)?</p>		
<p>A Detergent.</p>		
<p>B Emulzia.</p>		
<p>C Zmydelňovací prostriedok.</p>		
<p>D Kyselinový čistiaci prostriedok.</p>		
332 03.0-04	Čistenie nákladných tankov	A
<p>Pod akým názvom sú známe zariadenia na umývanie tankov, ktoré sa bežne používajú vo vnútrozemnej plavbe?</p>		
<p>A Stroje „Butterwash“.</p>		
<p>B Odstredivé rozstrekovače.</p>		
<p>C Postrekovače.</p>		
<p>D Rozstrekovače typu C.</p>		
332 03.0-05	7.2.3.44	B
<p>Na čistiace práce sa používajú kvapaliny s bodom vzplanutia nižším ako 55 °C. Kde sa môžu tieto látky používať?</p>		
<p>A V strojovni.</p>		
<p>B Iba v oblasti s nebezpečenstvom výbuchu.</p>		
<p>C Iba v nákladných tankoch.</p>		
<p>D Iba na palube, v oblasti ako aj mimo oblast' s nebezpečenstvom výbuchu.</p>		

Prax
Skúšobný cieľ 3: Umývanie tanku

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
332 03.0-06	Čistenie nákladných tankov	D
	Aké nebezpečenstvo možno očakávať pri čistení nákladného tanku parou, ktorý obsahuje výbušnú zmes?	
	A Zahriatie nákladného tanku.	
	B Oxidácia.	
	C Zvýšenie koncentrácie plynov.	
	D Vznik elektrostatického náboja.	
332 03.0-07	Čistenie nákladných tankov	A
	Čo je „detergent“?	
	A Zmes čistiacich prostriedkov.	
	B Emulgátor.	
	C Syntetické mydlo.	
	D Rozpúšťadlo.	
332 03.0-08	vymazané.	
332 03.0-09	Čistenie nákladných tankov	D
	Plavidlo bolo naložené látkami, ktoré nie sú rozpustné vo vode. Na čo treba dbať pri umývaní nákladných tankov?	
	A Aby sa pri umývaní používala vonkajšia voda s cieľom znížiť škodlivé účinky na životné prostredie.	
	B Aby bol počas umývania nákladný tank hermeticky uzatvorený s cieľom minimalizovať škodlivé účinky na životné prostredie.	
	C Na teplotu palubnej časti nákladných tankov. Keď je palubná časť nákladných tankov príliš horúca, môže to mať vplyv na náter nákladného tanku.	
	D Aby prúd vody zasiahol všetky časti nákladného tanku.	
332 03.0-10	vymazané.	
332 03.0-11	Čistenie nákladných tankov	C
	Iba s pomocou akého typu hadice sa môže vykonávať umývanie nákladného tanku?	
	A S pomocou vystuženej hadice, odolnou voči tlaku.	
	B S pomocou hadice odolnej voči teplu kvôli vysokým teplotám.	
	C S pomocou špeciálnej hadice na umývanie nákladných tankov, aby sa zabránilo vzniku elektrostatického náboja.	
	D S pomocou hadice zo syntetického materiálu, aby sa zabránilo korózii.	

Prax
Skúšobný cieľ 3: Umývanie tanku

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
332 03.0-12	Čistenie nákladných tankov	D
<p>Po vyčistení nákladných tankov, kontrola preukazuje, že sa v tanku nenachádzajú žiadne nebezpečné koncentrácie plynov. Po šiestich hodinách sa v nákladnom tanku znova vykoná meranie, poukazujúce na prítomnosť nebezpečnej koncentrácie. Čím môže byť spôsobené toto zvýšenie koncentrácie?</p>		
<p>A Veľmi nízkym bodom varu. B Veľmi nízkym bodom topenia. C Veľmi nízkou hustotou pár. D Veľmi nízkym tlakom pár.</p>		
332 03.0-13	Čistenie nákladných tankov	C
<p>Prečo je potrubie na odvod pár vybavené vyhrievacím zariadením?</p>		
<p>A Pretože to uľahčuje umývanie nákladných tankov. B Pretože je testované pre produkty, pre ktoré sa používa. C Aby sa zabránilo kryštalizácii niektorých produktov. D Na automatické čistenie kolektora.</p>		
332 03.0-14	Čistenie nákladných tankov	A
<p>Na umývanie nákladného tanku by sa malo spotrebovať čo najmenej vody. Prečo?</p>		
<p>A Aby sa chránilo životné prostredie. B Pretože je to lepšie pre steny nákladného tanku. C Pretože niektoré produkty reagujú s vodou. D Aby sa dosiahla čo najväčšia koncentrácia mydla.</p>		
332 03.0-15	Čistenie nákladných tankov	B
<p>Pred zapojením zariadenia na umývanie tankov sa musia prívodové potrubia najskôr dobre vypláchnuť vodou. Prečo je to potrebné?</p>		
<p>A Aby potrubia získali správnu teplotu. B Aby sa zabránilo vniknutiu nečistôt z potrubia do zariadenia na umývanie tankov. C Aby sa zistilo, či potrubia nie sú upchaté. D Aby sa zistilo, či potrubia nie sú netesné.</p>		
332 03.0-16	Čistenie nákladných tankov	A
<p>Od čoho závisí postup a doba trvania umývania?</p>		
<p>A Od produktu, ako aj od materiálu a konštrukcie nákladného tanku. B Od povolenia príslušného orgánu. C Od povolenia čistiacej spoločnosti. D Od viskozity čistiaceho prostriedku, ktorým sa umýva.</p>		
332 03.0-17	vymazané.	

Prax
Skúšobný cieľ 3: Umývanie tanku

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
332 03.0-18	Čistenie nákladných tankov	A
<p>Čomu je potrebné venovať zvýšenú pozornosť pri čistení nákladného tanku, ktorý bol naložený produktom, ktorý rýchlo kryštalizuje?</p>		
<p>A Ak nie sú potrubné systémy na odvod plynov a ich armatúry izolované alebo vyhrievané, môžu sa upchať.</p>		
<p>B Zariadenie na umývanie tankov sa môže poškodiť v dôsledku tvorby malých kryštálikov.</p>		
<p>C V zime sa kryštáliky rýchlo odparujú čo môže viesť k vzniku výbušnej zmesi.</p>		
<p>D Kryštáliky sú tuhé časti, ktoré sa nesmú dostať do nádrže zariadenia na čistenie.</p>		
332 03.0-19	7.2.3.1.4, 7.2.3.1.6	D
<p>Pri akej koncentrácii plynu sa podľa ADN smie vstúpiť do nákladného tanku za účelom čistiacich prác?</p>		
<p>A Nie viac ako 50 % dolnej hranice výbušnosti.</p>		
<p>B Nie viac ako 40 % dolnej hranice výbušnosti.</p>		
<p>C Nie viac ako 20 % dolnej hranice výbušnosti.</p>		
<p>D Nie viac ako 10 % dolnej hranice výbušnosti.</p>		
332 03.0-20	Čistenie nákladných tankov	B
<p>Na čo treba dbať pri čistení nákladného tanku parou, okrem nebezpečenstva vzniku elektrostatického náboja?</p>		
<p>A Aby v nákladnom tanku nevznikala kavitácia.</p>		
<p>B Aby v nákladnom tanku nevznikol pretlak.</p>		
<p>C Aby sa do nákladného tanku nedostala studená voda.</p>		
<p>D Aby sa do pár nedostal žiadny čistiaci prostriedok.</p>		
332 03.0-21	Čistenie nákladných tankov	C
<p>Od čoho závisí doba trvania čistenia parou pri bežnom čistení nákladných tankov?</p>		
<p>A Od tvrdosti vody a tlaku pár.</p>		
<p>B Od čistiacich prostriedkov a tvrdosti vody.</p>		
<p>C Od čistiacich prostriedkov a stavu nákladného tanku.</p>		
<p>D Od spôsobu nasledujúcej nakládky.</p>		
332 03.0-22	7.2.3.1.6	C
<p>Je potrebný záchranný navijak v tom prípade, keď človek vstupuje do nákladného tanku za účelom čistiacich prác?</p>		
<p>A Nie, záchranný navijak nie je nikdy potrebný.</p>		
<p>B Áno, záchranný navijak je vždy potrebný.</p>		
<p>C Áno, záchranný navijak je potrebný v tom prípade, ak sa na palube nachádzajú iba tri osoby.</p>		
<p>D Áno, záchranný navijak je potrebný v tom prípade, ak sa na palube nachádzajú iba dve osoby.</p>		

Prax
Skúšobný cieľ 3: Umývanie tanku

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
332 03.0-23	Čistenie nákladných tankov	B
Ak sa po odplynení a vyčistení nákladného tanku musia vybrať kaly, ktoré nie je možné odčerpať, čomu je potrebné venovať zvýšenú pozornosť?		
A Na dostatočný počet vedier.		
B Na to, že aj z kalov môže unikať plyn.		
C Na to, že zariadenie na umývanie tanku je potrebné presunúť.		
D Na to, že kaly je možné umiestniť do cisterny na zvyškové produkty.		
332 03.0-24	Čistenie nákladných tankov	A
Aké zariadenia môžu byť použité na odstránenie kalov triedy 3, ktoré nie je možné odčerpať z nákladného tanku?		
A Iba s pomocou zariadenia, ktoré nemôže spôsobiť vznik iskry.		
B Iba s pomocou zariadenia, určeného pre tento účel a schváleného EU.		
C Je to možné vykonať pomocou ľubovoľného zariadenia.		
D Iba s pomocou zariadenia, určeného pre tento účel a schváleného EHK OSN.		
332 03.0-25	Čistenie nákladných tankov	A
Počas čistenia nákladného tanku vznikne výbušná zmes. Čo je potrebné urobiť?		
A Okamžite prerušiť čistenie.		
B Znížiť tlak prúdu vody s cieľom znížiť množstvo plynov.		
C Zvýšiť tlak prúdu vody, aby sa pary rýchlejšie odviekli z nákladného tanku.		
D Otvoriť poklop tanku, aby sa plyny mohli ľahšie odvieť.		
332 03.0-26	7.2.3.1.6	C
Počas plavby boli nákladné tanky obsahujúce látky triedy 3 vyprázdnené no nie úplne odplynené, je povolené do nich vstúpiť za účelom odstránenia kalov, ktoré nie je možné odčerpať? Na palube sú dve osoby. Záchranný navijak je k dispozícii.		
A Áno, ak sa prijímú potrebné bezpečnostné opatrenia.		
B Nie, počas plavby sa nemôže vstupovať do nákladného tanku.		
C Nie, pretože v tomto prípade sa musí v počuteľnej vzdialenosti nachádzať ešte jedna osoba, ktorá môže okamžite poskytnúť pomoc počas mimoriadnej udalosti.		
D Nie, pretože v tomto prípade sa musia v počuteľnej vzdialenosti nachádzať ešte dve osoby, ktoré môžu okamžite poskytnúť pomoc.		
332 03.0-27	Čistenie nákladných tankov	C
Kde je povolené vykonávať čistenie nákladných tankov?		
A Iba v prístave.		
B Iba na toku.		
C Nezáleží na mieste.		
D Iba počas plavby.		

Prax

Skúšobný cieľ 4: Práce s kalom, zvyškami nákladu a cisternami na zvyškové produkty

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
-------	-------	-----------------

332 04.0-01 9.3.2.26.2 A

Musí byť pripojená k systému na odvod plynov aj cisterna na zvyškové produkty?

- A Nie, cisterna na zvyškové produkty nemusí byť napojená na systém odsávania plynov.
- B Áno, vždy.
- C Áno, ale iba v prípade, keď sa v cisterne na zvyškové produkty naozaj nachádzajú zvyšky.
- D Áno, ale iba v prípade, keď cisterna na zvyškové produkty nemá zameriavací otvor s lapačom plameňov.

332 04.0-02 Práce so zvyškami nákladu (s kalmi) B

Prečo je vhodné mať glykoly a alkoholy oddelené od ostatných látok počas plnenia cisterny na zvyškové produkty?

- A Glykoly a alkoholy sú príliš mastné. Nedajú sa potom oddeliť od ostatných látok.
- B Glykoly a alkoholy sú dobre rozpustné vo vode. Z tohto dôvodu predstavujú podstatný faktor znečistenia životného prostredia.
- C Glykoly a alkoholy reagujú s vodou. Tieto reakcie nie sú nebezpečné.
- D Glykoly a alkoholy sú vo vode nerozpustné. Preto predstavujú podstatný faktor znečistenia.

332 04.0-03 Práce so zvyškami nákladu (s kalmi) D

Chcete prečerpať dva rôzne produkty spoločne do rovnakej cisterny na zvyškové produkty. Na čo musíte dbať?

- A Na to, aby mali tieto produkty rovnaké identifikačné číslo.
- B Na to, aby tieto produkty mali rovnaký názov.
- C Na to, aby sa tieto produkty navzájom neutralizovali.
- D Na to, aby tieto produkty navzájom nereagovali.

332 04.0-04 9.3.2.26.2 C

Aký je maximálny prípustný obsah cisterny na zvyškové produkty?

- A 10 m³.
- B 20 m³.
- C 30 m³.
- D 50 m³.

Prax

Skúšobný cieľ 4: Práce s kalom, zvyškami nákladu a cisternami na zvyškové produkty

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
332 04.0-05	1.2.1	D
	Musia sa dať nádoby na kaly uzatvoriť poklopmi?	
	A Nie, ale musia byť ohňovzdorné.	
	B Nie, ale musia byť ľahko manipulovateľné a označené.	
	C Áno, ale iba vtedy, keď je ich obsah väčší ako 2 m ³ .	
	D Áno.	
332 04.0-06	7.2.4.1.1, 9.3.2.26.1	C
	Aký je maximálny celkový objem všetkých veľkých obalov (IBC) na zvyškové produkty resp. nádob na zvyškové produkty?	
	A 20,00 m ³ .	
	B 10,00 m ³ .	
	C 12,00 m ³ .	
	D 30,00 m ³ .	
332 04.0-07	Vymazané (2012).	
332 04.0-08	Zvyškový náklad	C
	Kde môžete odovzdať odpadovú vodu po čistení alebo kaly?	
	A Na všetkých miestach vykládky.	
	B Na všetkých miestach nakládky.	
	C Iba na miestach určených príslušným orgánom.	
	D Na všetkých čerpacích stanicích.	
332 04.0-09	7.2.3.7.1.5, 7.2.3.7.2.5	D
	Musí byť odplynená aj cisterna na zvyškové produkty pre odstránenie modrého kužeľa?	
	A Áno, pretože aj cisterna na zvyškové produkty je súčasťou nákladných tankov, ktoré musia byť odplynené (na menej ako 10% dolnej hranice výbušnosti).	
	B Áno, pretože neodplynená cisterna na zvyškové produkty je zdrojom nebezpečenstva.	
	C Nie, pretože z cisterny na zvyškové produkty nemôže uniknúť žiaden plyn.	
	D Nie, pretože podľa dohody ADN koncentrácia plynov musí byť nižšia ako 20 % dolnej hranice výbušnosti iba v nákladných tankoch.	

Prax

Skúšobný cieľ 4: Práce s kalom, zvyškami nákladu a cisternami na zvyškové produkty

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
-------	-------	-----------------

332 04.0-10

9.3.2.26.1

B

Kde na palube sa musí nachádzať cisterna na zvyškové produkty na tankovom plavidle typu C?

- A Vždy pod palubou v oblasti nákladu aspoň v odstupe jednej štvrtiny šírky plavidla k vonkajšej obšívke.
- B V oblasti nákladu aspoň vo vzdialenosti jednej štvrtiny šírky plavidla od vonkajšej obšívky.
- C Vždy na palube v oblasti nákladu.
- D O tomto nie sú v ADN žiadne predpisy.

Prax
Skúšobný cieľ 5: Neprítomnosť plynov

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
-------	-------	-----------------

332 05.0-01 7.2.3.7.1.1 A

Kde je vždy povolené vykonať odplynenie vyložených nákladných tankov do atmosféry, ktoré obsahovali látky triedy 6.1?

- A Iba na miestach, kde je to povolené príslušným orgánom.
- B Vždy počas plavby, avšak kryty tankov musia byť zatvorené.
- C Vždy počas plavby, ale nie v blízkosti plavebných komôr vrátane ich miest na odstavenie plavidiel (rejd).
- D Vždy počas plavby, ale odplynenie sa musí vykonávať pomocou vetracieho zariadenia.

332 05.0-02 7.2.3.7.1.2 B

Nákladné tanky obsahovali UN 2054 MORFOLÍN. Aká je povolená maximálna koncentrácia výbušných plynov a výparov vo vyfukovanej zmesi na mieste vývodu počas plavby?

- A Menej ako 1 % dolnej hranice výbušnosti.
- B Menej ako 10 % dolnej hranice výbušnosti.
- C Nie viac ako 20 % dolnej hranice výbušnosti.
- D Menej ako 50 % dolnej hranice výbušnosti.

332 05.0-03 7.2.3.7.1.4 C

V prípade akej koncentrácie výbušných plynov a výparov v obytných priestoroch je potrebné prerušiť proces odplynovania prázdnych nákladných tankov do atmosféry?

- A Pri koncentrácii plynov vyššej ako 1 % dolnej hranice výbušnosti.
- B Pri koncentrácii plynov vyššej ako 10 % dolnej hranice výbušnosti.
- C Pri koncentrácii plynov vyššej ako 20 % dolnej hranice výbušnosti.
- D Pri koncentrácii plynov vyššej ako 50 % dolnej hranice výbušnosti.

Prax
Skúšobný cieľ 5: Neprítomnosť plynov

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
332 05.0-04	7.2.3.7.1.3	D
	Môže sa odplyňovať do atmosféry na rejdách plavebných komôr?	
	<p>A Áno, ale musia byť splnené všetky podmienky týkajúce sa odplyňovania.</p> <p>B Áno, ale iba v tom prípade, že rejdy nie sú v husto obývanej oblasti.</p> <p>C Áno, ale iba v tom prípade, keď nehrozí žiadne nebezpečenstvo pre posádku.</p> <p>D Nie, odplyňovanie na týchto miestach je vždy zakázané.</p>	
332 05.0-05	7.2.3.7.1.2	B
	Nákladné tanky obsahovali látku triedy 6.1, vedľajšie nebezpečenstvo trieda 3. Odplynenie do atmosféry nie je možné vykonať na mieste učenom a schválenom príslušným orgánom. Aká môže byť za bežných podmienok koncentrácia výbušných plynov a výparov na mieste vývodu pri odplyňovaní počas plavby?	
	<p>A Nie viac ako 1 % dolnej hranice výbušnosti.</p> <p>B Nie viac ako 10 % dolnej hranice výbušnosti.</p> <p>C Nie viac ako 20 % dolnej hranice výbušnosti.</p> <p>D Nie viac ako 50 % dolnej hranice výbušnosti.</p>	
332 05.0-06	7.2.3.7.1.6, 7.2.3.7.2.6, 8.3.5	D
	Je povolené vykonať opravárenské práce mimo oblasti nákladu, pri ktorých je potrebné použitie otvoreného plameňa počas odplyňovania?	
	<p>A Áno, ale iba vtedy, keď sú dvere a otvory prevádzkových priestorov zatvorené.</p> <p>B Áno, v služobných priestoroch mimo oblasti nákladu je to vždy povolené.</p> <p>C Áno, v prípade prác mimo oblasti nákladu nie je potrebné povolenie príslušného orgánu.</p> <p>D Nie.</p>	
332 05.0-07	7.2.3.7.1.1	A
	Kto je zodpovedný za autorizáciu miest na odplynenie do atmosféry?	
	<p>A Príslušný orgán.</p> <p>B Úrad pre kontrolu plavidiel.</p> <p>C Zdravotnícka služba.</p> <p>D Riečna polícia.</p>	
332 05.0-08	8.3.5, 7.2.3.7.1.6, 7.2.3.7.2.6	C
	V akých prípadoch sa musí na palube nachádzať osvedčenie, potvrdzujúce úplné odplynenie plavidla?	
	<p>A V tom prípade, keď po vykládke je potrebné odstrániť modrý kužeľ alebo svetlo.</p> <p>B V tom prípade, keď po vykládke je potrebné naložiť inú látku.</p> <p>C V tom prípade, keď sa musí vykonať v lodeniach oprava trupu plavidla.</p> <p>D V tom prípade, keď je potrebné vstúpiť do nákladného tanku.</p>	

Prax
Skúšobný cieľ 5: Neprítomnosť plynov

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
-------	-------	-----------------

332 05.0-09 vymazané (19.09.2018) A

332 05.0-10 vymazané (19.09.2018) C

332 05.0-11 8.1.2.1 g), 7.2.3.7.1.5, 7.2.3.7.2.5 C

Boli vykonané príslušné merania a veliteľ plavidla sám prijal rozhodnutie, že je možné odstrániť modrý kužeľ alebo svetlo. Čo musí ešte urobiť?

- A Nemusí urobiť už nič viac.
- B Musí oznámiť výsledky merania najbližšiemu príslušnému orgánu.
- C Musí zapísať výsledky merania do knihy kontrol.
- D Musí oznámiť svoje rozhodnutie riečnej polícii.

332 05.0-12 7.2.3.7.1.5, 7.2.3.7.2.5 B

Ktoré časti plavidiel musia byť odplynené, predtým ako veliteľ plavidla môže odstrániť modré kužele a svetlá?

- A Všetky nákladné tanky, potrubia pre nakládku a vykládku, cisterny na zvyškové produkty a vykladacie čerpadlá.
- B Všetky nákladné tanky.
- C Všetky nákladné tanky a potrubia pre nakládku a vykládku.
- D Všetky nákladné tanky a cisterny na zvyškové produkty.

Prax
Skúšobný cieľ 6: Nakládka a vykládka

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
-------	-------	-----------------

332 06.0-01 9.3.2.21.1 B

Nákladné tanky tankového plavidla typu C musia byť vybavené značkou vo vnútri tanku označujúcou stupeň naplnenia. Akému stupňu naplnenia musí zodpovedať toto označenie?

- A 90 %.
- B 95 %.
- C 97,5 %.
- D 98 %.

332 06.0-02 9.3.2.21.1 C

Pri dosiahnutí akého stupňa naplnenia musí najneskôr reagovať zariadenie proti preplneniu na tankovom plavidle typu C?

- A Pri dosiahnutí 90 %.
- B Pri dosiahnutí 95 %.
- C Pri dosiahnutí 97,5 %.
- D Pri dosiahnutí 98 %.

332 06.0-03 9.3.2.21.1 A

Pri dosiahnutí akého stupňa naplnenia musí najneskôr reagovať zariadenie, ktoré upozorňuje na úroveň hladiny na tankovom plavidle typu C?

- A Pri dosiahnutí 90 %.
- B Pri dosiahnutí 95 %.
- C Pri dosiahnutí 97,5 %.
- D Pri dosiahnutí 98 %.

332 06.0-04 1.2.1 D

Akú úlohu má vysokorýchlostný ventil?

- A Umožňuje rýchly odber vzoriek nákladu z nákladného tanku bez potreby jeho otvorenia.
- B Umožňuje chrániť nákladný tank pred výbuchom v odplyňovacom potrubí.
- C Signalizuje dosiahnutie stupňa naplnenia na 97,5 % a tým umožňuje chrániť nákladný tank pred preplnením.
- D Zabráňuje vzniku neprípustného pretlaku v nákladných tankoch a prieniku plameňa.

Prax
Skúšobný cieľ 6: Nakládka a vykládka

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
332 06.0-05	7.2.4.16.12	B
	Na čo slúži lapač plameňov?	
	A Odvádza plyn počas nakládky a reguluje kolísanie tlaku v nákladných tankoch.	
	B Umožňuje chrániť nákladný tank pred možnou detonáciou v odvetrávacom potrubí.	
	C Kontroluje tlak v odvetrávacom potrubí počas nakládky, vykládky, čistenia a prepravy.	
	D Jedná sa o súčasť ochrany, ktoré zabraňuje preplneniu, a ktoré sa spustí pri dosiahnutí 97,5 %.	
332 06.0-06	3.2, Tabuľka C	C
	Aký musí minimálne byť otvárací tlak vysokorychlostného ventilu pri preprave UN 1098 ALYLALKOHOL.?	
	A 10 kPa.	
	B 20 kPa.	
	C 40 kPa.	
	D 50 kPa.	
332 06.0-07	1.2.1	A
	V čom spočíva výhoda dočerpávacieho systému?	
	A V tom, že v nákladných tankoch a potrubíach pre nakládku a vykládku zostane len málo zvyškov nákladu.	
	B V tom, že medzi vykládkou jedného produktu a nakládkou druhého produktu nie je potrebné čistiť nákladné tanky.	
	C V tom, že v nákladných tankoch zostane veľké množstvo zvyškov nákladu.	
	D V tom, že sa odpadá povinnosť vyprázdniť potrubia pre nakládku a vykládku.	
332 06.0-08	9.3.2.25.2	C
	Môžu sa potrubia pre nakládku a vykládku nachádzať pod palubou?	
	A Áno, ak sú vhodne označené.	
	B Áno, ak sa nachádzajú vo vzdialenosti jednej štvrtiny šírky plavidla od vonkajšej obšívky.	
	C Nie, pokiaľ sa nenachádzajú v nákladných tankoch a v priestore s čerpadlami.	
	D Nie, nie sú povolené v žiadnom prípade.	
332 06.0-09	vymazané (2007).	

Prax
Skúšobný cieľ 6: Nakládka a vykládka

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
332 06.0-10	3.2, Tabuľka C	B
Aký je povolený maximálny stupeň naplnenia pri preprave UN 2218 KYSELINA AKRYLOVÁ, STABILIZOVANÁ?		
A 91%.		
B 95%.		
C 97%.		
D 98%.		
332 06.0-11	3.2, Tabuľka C	C
Aký je povolený maximálny stupeň naplnenia pri preprave UN 2491 ETANOLAMÍN?		
A 91%.		
B 95%.		
C 97%.		
D 98%.		
332 06.0-12	3.2, Tabuľka C	D
Aký je povolený maximálny stupeň naplnenia pri preprave UN 1208 n-HEXÁNY?		
A 50 kPa.		
B 35 kPa.		
C 25 kPa.		
D 10 kPa.		
332 06.0-13	3.2, Tabuľka C	B
Musíte prepraviť UN 2023 EPICHLÓRHYDRÍN. Aký typ zariadenia na odber vzoriek musí byť minimálne použitý pri odbere vzorky?		
A Zariadenie na odber vzoriek uzavretého typu.		
B Zariadenie na odber vzoriek polouzavretého typu.		
C Otvor na odber vzoriek.		
D Pre tento produkt nie je predpísaný odber vzoriek.		
332 06.0-14	9.3.2.21.5	A
Môže byť snímač vysokej hladiny spojený s poplašným zariadením, ktoré upozorňuje na úroveň hladiny?		
A Nie, ale môže byť spojený s prístrojom, ktorý ukazuje úroveň hladiny.		
B Áno a môže byť aj spojený s prístrojom, ktorý ukazuje úroveň hladiny.		
C Áno, môže byť závislý od poplašného zariadenia, ktoré ukazuje úroveň hladiny.		
D Áno, musí byť závislý od poplašného zariadenia, ktoré ukazuje úroveň hladiny.		

Prax
Skúšobný cieľ 6: Nakládka a vykládka

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
332 06.0-15	Všeobecné základné znalosti	C
Prečo je plavák niektorých prístrojov, ktoré ukazujú úroveň hladiny vybavený magnetom?		
A Aby bolo možné vykonať súčasne dve merania.		
B Aby bolo možné overiť, že sa vždy nachádza na hladine nákladu.		
C Aby bolo možné spoľahlivo oddeliť náklad od meracieho zariadenia, s cieľom zabrániť výbuchu.		
D Aby bolo možné spustiť plavák počas vykládky.		
332 06.0-16	1.2.1	B
V čom spočíva úloha vykladacieho plynového potrubia alebo spätného plynového potrubia alebo potrubia?		
A Toto potrubie slúži na zber plynu, ktorý sa tvorí v priebehu prepravy.		
B Toto potrubie slúži na odvod plynu a výparov, ktoré vznikajú počas nakládky, na zariadenie na brehu.		
C Toto potrubie slúži na odvod plynu alebo pár, ktoré sa tvoria počas nakládky v nákladných tankoch, ktoré sú naložené.		
D Toto potrubie je iba na tankových plavidlách typu G a je určené na prepravu niektorých plynov.		
332 06.0-17	Kubický koeficient objemovej rozťažnosti	B
Nákladný tank obsahuje 20 000 l látky pri teplote 8 °C. Teplota nákladu sa zvýši na 50 °C. Koeficient objemovej rozťažnosti látky je 0,001 °K ⁻¹ . Aký bude v tomto prípade nový objem?		
A 19 160 litrov.		
B 20 840 litrov.		
C 21 000 litrov.		
D 22 520 litrov.		
332 06.0-18	Kubický koeficient objemovej rozťažnosti	B
Teplota anilínu o objeme 3 000 l je 2 °C. Koeficient objemovej rozťažnosti anilínu je 0,00084 K ⁻¹ . Aký bude v objem tohto množstva anilínu pri 20 °C?		
A 2 955 litrov.		
B 3 045 litrov.		
C 3 136 litrov.		
D 3 733 litrov.		
332 06.0-19	vymazané (2011).	

Prax
Skúšobný cieľ 6: Nakládka a vykládka

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
332 06.0-20	7.2.4.2.3, 7.2.4.2.4	B
<p>Môžu sa počas vykládky látok vyžadujúcich ochranu proti výbuchu z tankov, súčasne plniť palivové nádrže tankového plavidla?</p>		
<p>A Áno, pretože vykládka nákladných tankov a zásobovanie pohonnými látkami nemajú nič spoločného.</p>		
<p>B Nie, pokiaľ príslušný orgán neudelil výnimku alebo pokiaľ bunkrovacie plavidlo nespĺňa požiadavky pre ochranu proti výbuchu požadované pre nebezpečné látky.</p>		
<p>C Nie, pretože počas nakládky a vykládky sa nemôže nič iné nakladať.</p>		
<p>D Je to povolené len v tom prípade, keď bunkrovacie plavidlo zásobovacie plavidlo osvedčenie o schválení.</p>		
332 06.0-21	7.2.4.11.2	C
<p>Je povolené súčasne naložiť do tankového plavidla rôzne nebezpečné tovary, ak plavidlo zodpovedá príslušným technickým požiadavkám?</p>		
<p>A Nie.</p>		
<p>B Áno, iba s povolením príslušného orgánu.</p>		
<p>C Áno.</p>		
<p>D Áno, ale iba dva rôzne druhy nebezpečných tovarov.</p>		
332 06.0-22	7.2.4.21.3	A
<p>Od čoho závisí maximálny povolený stupeň plnenia nákladných tankov?</p>		
<p>A Od hustoty prepravovanej látky a maximálnej prípustnej relatívnej hustoty uvedenej v osvedčení o schválení.</p>		
<p>B Od typu tankového plavidla a maximálnej prípustnej relatívnej hustoty uvedenej v osvedčení o schválení.</p>		
<p>C Od otváracieho tlaku vysokorýchlostného ventilu a od relatívnej hustoty látky.</p>		
<p>D Od typu tankového plavidla a od otváracieho tlaku vysokorýchlostného ventilu.</p>		
332 06.0-23	3.2, Tabuľka C	D
<p>Tankové plavidlo má byť naložené s UN 1167 DIVINYLÉTER, STABILIZOVANÝ. Je potrebné najskôr odstrániť vzduch z nákladných tankov a potrubí pre nakládku a vykládku pomocou inertných plynov?</p>		
<p>A Nie, pri tejto látke to nie je potrebné.</p>		
<p>B Nie, jedná sa o látku triedy 3, preto sa tento postup nevyžaduje.</p>		
<p>C Áno, pretože ide o látku s obalovou skupinou I.</p>		
<p>D Áno, pretože je to uvedené v stĺpci 20 tabuľky C.</p>		

Prax
Skúšobný cieľ 6: Nakládka a vykládka

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
332 06.0-24	3.2, Tabuľka C	A
<p>Tankové plavidlo má byť naložené s UN 1218 IZOPRÉN, STABILIZOVANÝ. Je potrebné najskôr odstrániť vzduch z nákladných tankov a potrubia pre nakládku a vykládku pomocou inertných plynov?</p> <p>A Áno, pretože je to uvedené v stĺpci 20 tabuľky C. B Nie, pretože je to vyžadované iba pri látkach triedy 6.1. C Áno, pretože sa jedná o látku s obalovou skupinou I. D Nie, pre túto látku sa to nevyžaduje.</p>		
332 06.0-25	3.2, Tabuľka C	D
<p>Tankové plavidlo má byť naložené s UN 1307, XYLÉNY. Je potrebné najskôr odstrániť vzduch z nákladných tankov a potrubia pre nakládku a vykládku pomocou inertných plynov?</p> <p>A Áno, pretože je to uvedené v stĺpci 20 tabuľky C. B Nie, pretože je to vyžadované iba pri látkach triedy 6.1. C Nie, pre látky patriace o obalovej skupiny I to nie je potrebné. D Nie, pre túto látku sa to nevyžaduje.</p>		
332 06.0-26	7.2.4.21.3	A
<p>Tankové plavidlo má byť naložené s UN 1593, DICHLÓRMETÁN. V osvedčení o schválení je povolená relatívna hustota stanovená na 1,1. Aký bude v tomto prípade maximálny prípustný stupeň naplnenia?</p> <p>A 82,7 %. B 95 %. C 97 %. D 97,5 %.</p>		
332 06.0-27	7.2.4.21.3	C
<p>Tankové plavidlo má byť naložené s UN 1708 TOLUIDÍNY, KVAPALNÉ. V osvedčení o schválení je povolená hustota stanovená na 1,1. Aký bude v tomto prípade maximálny prípustný stupeň plnenia?</p> <p>A 90,9 %. B 91 %. C 95 %. D 97 %.</p>		
332 06.0-28	7.2.4.21.3	C
<p>Tankové plavidlo má byť naložené s UN 1848 KYSELINA PROPIONOVÁ. V osvedčení o schválení je povolená hustota stanovená na 1,0. Aký bude v tomto prípade maximálny prípustný stupeň plnenia?</p> <p>A 96 %. B 95 %. C 97 %. D 99 %.</p>		

Prax
Skúšobný cieľ 6: Nakládka a vykládka

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
-------	-------	-----------------

332 06.0-29 1.4.3.3 m), 7.2.4.10 A

Môže sa začať s nakládkou, pokiaľ Vás osoba zodpovedná za nakládku ubezpečuje o tom, že podpíše tento záznam po procese nakládky?

- A Nie, je to zakázané.
- B Nie, iba v tom prípade, že predchádzajúci náklad nebol rovnaký.
- C Áno, pretože kontrolný záznam bol podpísaný veliteľom plavidla už skôr.
- D Áno, pretože veliteľ plavidla vie, čo nakladá.

332 06.0-30 vymazané (2011).

332 06.0-31 7.2.3.20.1, 9.3.2.11.5 D

Môžete používať na tankovom plavidle typu C priestory dvojitých bokov a dvojitého dna na príjem balastu?

- A Áno, môžu sa používať bez obmedzení pri preprave látok, pre ktoré nie je predpísaný typ C.
- B Nie, ani pri prázdnych plavbách.
- C Nie, dvojité boky a dvojité dna sa musia vždy udržiavať suché a preto nepotrebujú žiadne zariadenie na príjem balastu.
- D Áno, ak je to zohľadnené vo výpočte stability a nie je to zakázané podľa tabuľky C.

332 06.0-32 9.3.2.25.8 b) D

Tankové plavidlo typu C je vybavené potrubím na čerpanie balastovej vody do nákladného tanku. Čo musí byť inštalované v mieste spojenia tohto potrubia s potrubím na nakládku a vykládku?

- A Vysokorychlostný ventil.
- B Samouzatvárací ventil.
- C Lapač plameňov.
- D Spätný (nevratný) ventil.

Prax
Skúšobný cieľ 6: Nakládka a vykládka

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
-------	-------	-----------------

332 06.0-33 3.2, Tabuľka C B

Ktorá z nasledujúcich látok kryštalizuje pri teplote okolo 4 °C?

- A UN 1090 ACETÓN.
- B UN 1114 BENZÉN.
- C UN 1125 n-BUTYLAMÍN.
- D UN 1282 PYRIDÍN.

332 06.0-34 3.2, Tabuľka C D

Ktorá z nasledujúcich látok sa môže prepravovať bez možnosti vyhrievania pri teplote nižšej ako 4 °C?

- A UN 1114 BENZÉN.
- B UN 1145 CYKLOHEXÁN.
- C UN 1307 XYLÉNY (p-XYLÉN).
- D UN 2055 STYRÉN, MONOMÉR, STABILIZOVANÝ.

332 06.0-35 Inertizácia C

Z akého dôvodu je niekedy počas prepravy nebezpečného tovaru náklad zakrytý vrstvou dusíka?

- A Aby sa zabránilo pohybu nákladu.
- B Aby sa náklad ochladil.
- C Aby sa náklad izoloval od okolitého vzduchu.
- D Aby sa udržala stabilná teplota nákladu.

Prax
Skúšobný cieľ 7: Ohrievanie

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
332 07.0-01	3.2, Tabuľka C	A
Je rozumné ohrievať náklad UN 2348 n-BUTYLAKRYLÁT, STABILIZOVANÝ počas prepravy?		
A Nie, pretože to môže spôsobiť polymerizáciu.		
B Áno, ale v tom prípade v náklade nemôže prebiehať proces tvorby plynov.		
C Áno, pretože tento produkt je stabilizovaný.		
D Áno, pretože toto umožňuje prečerpanie produktu.		
332 07.0-02	Vplyvy teplôt	B
Za akým účelom sa ohrievajú niektoré látky?		
A Pretože ľahko polymerizujú.		
B Pretože majú veľmi vysokú viskozitu.		
C Pretože samovoľne reagujú.		
D Pretože sa ľahko rozkladajú.		
332 07.0-03	Vplyvy teplôt	C
Za akým účelom sa ohrievajú niektoré látky?		
A Pretože sú tepelne nestabilné.		
B Pretože vyvíjajú veľké množstvo výparov.		
C Pretože môžu počas naložky stuhnúť.		
D Pretože sa ľahko rozkladajú.		
332 07.0-04	3.2, Tabuľka C	D
Je vhodné ohrievať UN 1999 TĚRY, KVAPALNÉ?		
A Nie, pretože táto látka je veľmi výbušná.		
B Nie, pretože táto látka má veľmi nízky bod tuhnutia.		
C Nie, pretože to môže spôsobiť polymerizáciu látky.		
D Áno, pretože táto látka nemôže stuhnúť, teplota pri preprave sa musí udržiavať nad bodom topenia.		
332 07.0-05	3.2, Tabuľka C	D
Nákladný tank je naložený UN 1831 KYSELINA SÍROVÁ, DYMIVÁ. Môžu vyhrievacie špirály v tomto nákladnom tanku obsahovať vodu?		
A Áno, dymivá kyselina sírová nereaguje s vodou.		
B Áno, vyhrievacie špirály môžu vždy obsahovať vodu.		
C Nie, počas prepravy látok, ktoré nevyžadujú vyhrievanie, vyhrievacie špirály nemôžu nikdy obsahovať vodu.		
D Nie, pretože je to počas prepravy dymivej kyseliny sírovej zakázané.		

Prax
Skúšobný cieľ 7: Ohrievanie

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
332 07.0-06	3.2, Tabuľka C	C
Plavidlo prepravuje UN 2448 SÍRA, ROZTAVENÁ. Aká môže byť maximálna teplota nákladu počas prepravy?		
A 100 °C.		
B 120 °C.		
C 150 °C.		
D 250 °C.		
332 07.0-07	3.2, Tabuľka C	C
V ktorej kapitole dohody ADN môžete nájsť údaje o hustote produktu?		
A V oddiele 3.2.1, tabuľka A.		
B V oddiele 3.2.2, tabuľka B.		
C V odseku 3.2.3.2, tabuľka C.		
D V ADN nie sú uvedené údaje o hustote produktu.		
332 07.0-08	Vplyvy teplôt	A
Na základe objemu v m ³ môžete prepočítať hmotnosť nákladu s pomocou použitia opravného koeficientu teploty na naložené tony. Kde môžete získať tento opravný faktor?		
A V mieste nakládky.		
B Tento opravný faktor je uvedený v písomných pokynoch.		
C Od orgánu dozoru nad prepravou.		
D Tento opravný faktor je uvedený v osvedčení o schválení.		
332 07.0-09	7.2.4.21.2	A
Naložený náklad je prepravovaný pri vysokej teplote, napríklad 75 °C. Počas prepravy teplota nákladu musí byť udržaná na tejto úrovni. Môže sa v tomto prípade prekročiť maximálny prípustný stupeň plnenia?		
A Nie, pretože v nákladnom tanku musí byť priestor pre prípad ďalšieho zvýšenia teploty.		
B Áno, pretože maximálny prípustný stupeň plnenia je stanovený pri 15 °C.		
C Áno, pretože teplota skôr klesne ako sa zvýši.		
D Nie, pokiaľ relatívna hustota daného produktu nie je nižšia, ako relatívna hustota uvedená v osvedčení o schválení.		
332 07.0-10	3.2, Tabuľka C	B
Tankové plavidlo je vybavené iba jednou možnosťou ohrevu nákladu. Môže sa prepravovať UN 1764, KYSELINA DICHLÓROCTOVÁ pri vonkajšej teplote 12 °C?		
A Nie, plavidlo musí byť vybavené zariadením ohrev nákladu na palube.		
B Áno, je to povolené.		
C Nie, tento produkt sa nesmie v žiadnom prípade prepravovať pod touto vonkajšou teplotou.		
D Nie, nie je to povolené, pretože teplota produktu sa musí udržiavať presne na 14 °C, čo nie je možné bez zariadenia ohrev nákladu na palube.		

Prax
Skúšobný cieľ 7: Ohrievanie

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
-------	-------	--------------------

332 07.0-11 3.2, Tabuľka C

C

Nákladný tank je naložený UN 2796 BATÉRIOVÁ TEKUTINA, KYSELINA. Môžu byť vyhrievacie špirály v tomto prípade naplnené vodou?

- A Áno, ak sú vyhrievacie špirály dobre zatvorené.
- B Áno, vyhrievacie špirály môžu byť vždy naplnené vodou.
- C Nie, pretože pri preprave tejto látky je to zakázané.
- D Nie, pri preprave bez použitia vyhrievacích špirál, nemôžu nikdy obsahovať vodu.

332 07.0-12 3.2, Tabuľka C

A

Nákladný tank je naložený UN 2683 SULFID AMÓNNY, ROZTOK. Môžu byť vyhrievacie špirály v tomto prípade naplnené vodou?

- A Áno, ak sú vyhrievacie špirály dobre zatvorené.
- B Áno, pretože v prípade tohto nákladu musí byť možnosť vyhrievania.
- C Nie, pretože pri preprave tejto látky je to zakázané.
- D Nie, pri preprave bez použitia vykurovacích špirál, nemôžu nikdy obsahovať vodu.

Opatrenia pri núdzových prípadoch

Skúšobný cieľ 1: Poranenia

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
333 01.0-01	Opatrenie pri prvej pomoci	A
	Čo musíte urobiť ako prvé, keď sa niekomu do očí dostala chemická látka?	
	A Dobre a dôkladne vypláchnuť oči vodou a potom vyhľadať lekára.	
	B Okamžite vyhľadať lekára.	
	C Trochu vypláchnuť oči.	
	D Pretrieť rukami a vyhľadať lekára.	
333 01.0-02	Opatrenie pri prvej pomoci	B
	Čo je potrebné mať, aby ste vedeli čo najefektívnejšie poskytnúť prvú pomoc?	
	A Osvedčenie ADN.	
	B Platné osvedčenie o kurze prvej pomoci.	
	C Osvedčenie ADN na tému „chémia“.	
	D Potvrdenie o účasti na kurze boja proti požiaru.	
333 01.0-03	Opatrenie pri prvej pomoci	D
	V dôsledku požitia jedovatej látky, osoba upadla do bezvedomia. Môžete dať postihnutému napíť?	
	A Áno, pretože to čistí ústnu dutinu a prípadne riedi aj látku obsiahnutú v žalúdku.	
	B Áno, ale musí sa to urobiť veľmi pomaly.	
	C Áno, ale postihnutého je potrebné posadiť do vzpriamenej polohy.	
	D Nie, človeku, ktorý je v bezvedomí, nikdy nemôžete dať piť.	
333 01.0-04	Opatrenie pri prvej pomoci	D
	Popálením priľnul odev k postihnutému. Môžete strhnúť odev z pokožky?	
	A Áno, v tomto prípade bude jednoduchšie kožu ochladiť.	
	B Áno, pretože odev môže obsahovať znečisťujúce látky.	
	C Áno, ale pri tom musíte ochladzovať spálené miesto.	
	D Nie, odkrytie spáleného miesta zvyšuje nebezpečenstvo infekcie.	
333 01.0-05	Opatrenie pri prvej pomoci	A
	Prečo sa človeku, ktorý požil jedovatú látku, doporučuje piť vodu?	
	A Aby bolo možné zriediť obsah žalúdka.	
	B Aby postihnutý ostal pri vedomí.	
	C Aby sa vyvolalo zvracanie.	
	D Aby sa vypláchla ústna dutina.	

Opatrenia pri núdzových prípadoch Skúšobný cieľ 1: Poranenia

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
-------	-------	--------------------

333 01.0-06 Opatrenie pri prvej pomoci A

Prečo sa pri určitých nebezpečných látkach nemôže vyvolať zvracanie u postihnutého, ktorý túto látku požil?

- A Pretože, ak sa táto látka dostane ešte raz do pažeráku, spôsobia sa tým ďalšie poranenia.
- B Pretože, táto látka nespôsobuje v žalúdku poranenia.
- C Pretože sa látka rýchlo rozpúšťa v žalúdočných šťavách a preto nie je potrebné vyvolať zvracanie.
- D Pretože pri zvracaní sa môže obsah žalúdka dostať do priedušiek postihnutého.

333 01.0-07 Opatrenie pri prvej pomoci B

Čo nemôžete nikdy urobiť ak člen posádky stratil vedomie v dôsledku kontaktu s nejakou látkou?

- A Postihnutého transportovať.
- B Pokúsiť sa dať postihnutému vypiť vodu.
- C Uložiť postihnutého.
- D Pokúsiť sa ho priviesť k vedomiu studenou vodou.

Opatrenia pri núdzových prípadoch

Skúšobný cieľ 2: Materiálne škody

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
333 02.0-01	Správanie sa pri škodách	A
	Kde sú uvedené predpisy týkajúce sa signálu „nepribližuj sa“?	
	A	V CEVNI.
	B	V ADN, časť 1.
	C	V ADN, časť 2.
	D	V technických stavebných predpisoch.
333 02.0-02	Správanie sa pri škodách	C
	V dôsledku nehody sa uvoľnil jedovatý plyn. Pomocou akého prístroja môžete určiť koncentráciu tohto plynu, aby ste zistili, či nebola prekročená maximálna prípustná koncentrácia ppm?	
	A	Prístrojom na meranie kyslíka.
	B	Prístrojom na detekciu horľavých plynov.
	C	Toximetrom.
	D	Geigerovým počítačom.
333 02.0-03	Správanie sa pri škodách	D
	Čo sa musí urobiť ako prvé ak sa počas nakládky zistí, že flexibilná nakladacia hadica je netesná?	
	A	Požiadat nepovolanych o odchod.
	B	Informovať príslušný orgán.
	C	Odmerať koncentráciu plynov a jedovatých plynov.
	D	Okamžite prerušiť nakládku.
333 02.0-04	Správanie sa pri škodách	A
	Kto musí byť informovaný ako prvý, ak je pri nehode značne poškodené plavidlo?	
	A	Príslušný orgán.
	B	Zákazníka, ktorému je náklad určený.
	C	Odosielateľa.
	D	Výrobcu naloženého nákladu.
333 02.0-05	Správanie sa pri škodách	C
	Počas prepravy nebezpečnej látky došlo k nehode spojenej s touto látkou. Chceli by ste dostať ďalšie informácie o tejto látke. Na koho sa musíte obrátiť?	
	A	Na príslušný orgán.
	B	Na hasičov.
	C	Na odosielateľa tejto látky.
	D	Na prevádzkovateľa.

Opatrenia pri núdzových prípadoch

Skúšobný cieľ 2: Materiálne škody

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
-------	-------	--------------------

333 02.0-06

Opatrenia prvej pomoci, 7.2.3.1.6

D

Osoba v ochrannom odevu zodpovedajúcom predpísaným ustanoveniam a majúca vhodné vybavenie vstúpila do nákladného tanku, v ktorom je úroveň hladiny kyslíka menej ako 20 %. Dohliadajúci vidí, že táto osoba leží v nákladnom tanku v bezvedomí. Čo má dohliadajúca osoba urobiť?

- A Spustí sa čo najrýchlejšie dole, aby osobu zachránil.
- B Presvedčí sa, že má na sebe vhodný ochranný odev a správne vybavenie, a čo najrýchlejšie sa spustí dole, aby zachránil postihnutého.
- C Pripraví záchranný navijak, presvedčí sa, že má na sebe vhodný ochranný odev a správne vybavenie a spustí sa dole, aby zachránil postihnutého.
- D Najskôr privolá ďalšie dve osoby na palubu, presvedčí sa, že má na sebe vhodný ochranný odev a správne vybavenie a spustí sa dole, aby zachránil postihnutého.

Opatrenia pri núdzových prípadoch
Skúšobný cieľ 3: Škody na životnom prostredí

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
333 03.0-01	Núdzové opatrenia pri úniku produktu	A
	V mieste netesnosti uniká plyn. Od čoho závisí správanie sa oblaku plynu?	
	<ul style="list-style-type: none"> A Od relatívnej hustoty plynu. B Od vodivosti plynu. C Od bodu varu plynu. D Od najvyšších pracovných expozičných limitov na pracovisku. 	
333 03.0-02	Núdzové opatrenia pri úniku produktu	D
	Od čoho nezávisí rýchlosť vyparovania kvapalnej látky, ktorá uniká?	
	<ul style="list-style-type: none"> A Od veľkosti povrchu kvapaliny. B Od teploty kvapaliny. C Od rýchlosti, akou sú výpary odvádzané vetrom. D Od najvyšších pracovných expozičných limitov výparov v mieste práce. 	
333 03.0-03	Núdzové opatrenia pri úniku produktu	C
	Počas pripájania flexibilných nakladacích hadí vytečie na palubu žieravá kvapalina. Čo musíte urobiť ako prvé?	
	<ul style="list-style-type: none"> A Spláchnete kvapalinu veľkým množstvom vody. B Spláchnete kvapalinu veľkým množstvom vody a informujete príslušný orgán, že je potrebné prijať ďalšie opatrenia. C Pokúsite sa kvapalinu lokalizovať a pomocou prostriedkov na to určených ju odstránite. D Spláchnete kvapalinu, umyjete ju a očistíte palubu mydlom. 	
333 03.0-04	Všeobné základné znalosti	D
	Kde sa môžu vyprázdniť sudy obsahujúce kaly?	
	<ul style="list-style-type: none"> A V oblasti plavebnej komory do cisterny určenej na tento účel. B V zásobovacej spoločnosti. C V príslušnom mieste nakládky. D V organizácii poverenej príslušným orgánom. 	
333 03.0-05	Všeobné základné znalosti	A
	Kde zlikvidujete použité meracie trubičky?	
	<ul style="list-style-type: none"> A V kontajneri na chemický odpad. B V odpadkovom koši. C Iba u dodávateľa meracích trubičiek. D Musia byť uložené tak, aby bolo možné preukázať, v prípade kontroly zo strany príslušného orgánu, že potrebné merania boli vykonané. 	

Opatrenia pri núdzových prípadoch
Skúšobný cieľ 4: Bezpečnostné plány

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
333 04.0-01	Bezpečnostný plán a plán varovania	D
Kedy je potrebné vypracovať bezpečnostný plán a plán varovania?		
A Je odporúčané vypracovať ho bezprostredne po nehode.		
B V čase nehody, aby ste vedeli, ako postupovať v tejto situácii.		
C Bezprostredne pred okamihom, kedy dôjde ku nehode, aby bol dobre pripravený na túto situáciu.		
D Bezpečnostný plán a plán varovania je odporúčané mať vždy, aby boli všetci stále pripravení na nehodu.		
333 04.0-02	Bezpečnostný plán a plán varovania	A
Čo nie je obvykle uvedené v bezpečnostnom pláne a pláne varovania?		
A Názov látky, ktorá sa prepravuje.		
B O čom je potrebné informovať príslušný orgán.		
C V akých prípadoch sa musí dať signál „nepribližuj sa”.		
D Že neoprávnené osoby treba držať mimo.		
333 04.0-03	Bezpečnostný plán a plán varovania	C
Čo nie je obvykle uvedené v bezpečnostnom pláne a pláne varovania?		
A Aké osobné ochranné prostriedky musia byť k dispozícii.		
B Aké je predpísané hasiace vybavenie.		
C Názov prepravovaného produktu.		
D O čom je potrebné informovať príslušný orgán.		
333 04.0-04	Bezpečnostný plán a plán varovania	D
Čo už nemusíte robiť, ak vaše plavidlo bolo poškodené nárazom?		
A Informovať príslušný orgán.		
B V prípade potreby dať signál „nepribližuj sa”.		
C V prípade potreby zatvoriť všetky otvory.		
D Vypracovať bezpečnostný plán a plán varovania.		
333 04.0-05	Bezpečnostný plán a plán varovania	C
Čo musí byť vykonané ako prvé po kolízii, pri ktorej došlo k úniku nebezpečných látok?		
A Informovať príslušný orgán.		
B Vysielačkou informovať plavidlá nachádzajúce sa v okolí.		
C Dať signál „nepribližuj sa”.		
D Ukotviť plavidlo, aby bolo možné posúdiť škody.		

Opatrenia pri núdzových prípadoch Skúšobný cieľ 4: Bezpečnostné plány

Číslo	Zdroj	Správna odpoveď
-------	-------	--------------------

333 04.0-06	Bezpečnostný plán a plán varovania	B
-------------	------------------------------------	---

Čo musí byť vykonané ako prvé v prípade, že máte podozrenie na trhlinu v dvojitém boku, ktorý chcete skontrolovať?

- A Odstavíte plavidlo a vstúpite do dvojitého boku, aby ste to skontrolovali.
- B Odstavíte plavidlo, vykonáte merania, na základe ktorých prijmete potrebné opatrenia a vstúpite do dvojitého boku, aby ste ho skontrolovali.
- C Odstavíte plavidlo, informujete príslušný orgán a počkáte.
- D Odstavíte plavidlo, informujete príslušný orgán, vykonáte merania, na základe týchto meraní prijmete potrebné opatrenia a do dvojitého boku, aby ste to skontrolovali.
