

Hodnotenie:

Meno:

Trieda:

SPOZNÁVAME CHEMICKÉ REAKCIE V NAŠOM OKOLÍ

– daltonské zadanie z chémie pre VII. ročník

1) **Doplň:**

Chémia je.....
.....

2) **Zakrúžkuj správnu odpoveď:**

Pri fyzikálnych dejoch **dochádza/nedochádza** k premene látka na inú látku.

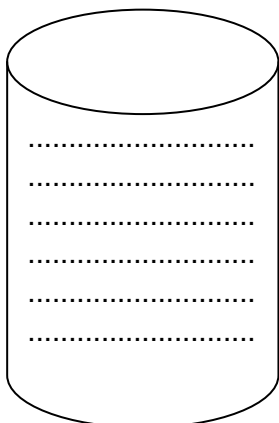
Pri chemických dejoch **dochádza/nedochádza** k premene látka na inú látku.

3) **Fyzikálne a chemické deje správne rozdeľ:**

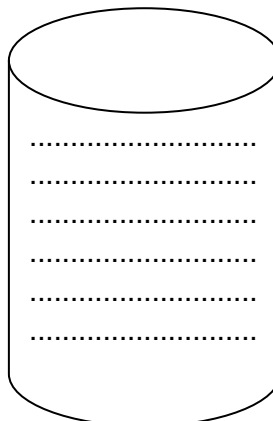
horenie papiera
hrdzavenie železa
pílenie dreva
zohrievanie vody
fúkanie vetra
hnitie ovocia

korčuľovanie
filtrácia
pečenie chleba
výroba železa
dýchanie
rozžeravenie železa

Fyzikálny dej



Chemický dej



4) **Doplň:**

- a) Chemická reakcia je
- b) Produkty sú
- c) Reaktanty sú
- d) Chemické zlučovanie je
- e) Chemický rozklad je

5. Chlorovodík sa vyrába chemickou reakciou vodíka s chlóróm.

Doplň:

- a) reaguje s chlóróm a vzniká
- b) vodík + \longrightarrow

Vypíš:

- c) reaktanty
- d) produkty

Zakrúžkuj správnu odpoveď:

- a) chemické zlučovanie b) chemický rozklad

6. Amoniak sa vyrába chemickou reakciou dusíka s vodíkom.

Doplň:

- a) reaguje s vodíkom a vzniká
- b) + vodík \longrightarrow

Vypíš:

- c) reaktanty
- d) produkty

Zakrúžkuj správnu odpoveď:

- a) chemické zlučovanie b) chemický rozklad



5) **Doplň:**

Zákon zachovania hmotnosti

.....
.....

- 6) **Predpokladajme, že pri hrdzavení železného klinca reaguje železo s kyslíkom a vzniká oxid železitý.**

Správne odpovede zakrúžkuj.

- a) Ak je hrdza na klinci, hmotnosť sa zmenšila, nezmenila, zväčšila.
b) Ak hrdzu odstránime, hmotnosť sa zmenšila, nezmenila, zväčšila.

- 7) **Pri chem. reakcii zreagovalo 18 g vodíka a 128 g kyslíka. Reakciou vzniklo:**

- a) 128 g vody
b) 146 g vody
c) 18 g vody

schéma : vodík + kyslík ----- voda

výpočet:

- 8) **Pri chem. reakcii zreagovalo 24 g železa 192 g kyslíka. Reakciou vzniklo:**

- a) 192 g vody
b) 216 g vody
c) 24 g vody

schéma : vodík + kyslík ----- voda

výpočet:

- 9) **Ktorá z uvedených reakcií prebieha v súlade so zákonom zachovania hmotnosti?**

- a) príprava šumienky v pohári
b) horenie dreva v krbe
c) reakcia železa s modrou skalicou v uzatvorenej nádobe

10) **Doplň:**

- a) Horenie je
-
- b) Plameň je
-
- c) Horľaviny sú
-



11) Vyber piktogram, ktorým označujeme horľaviny



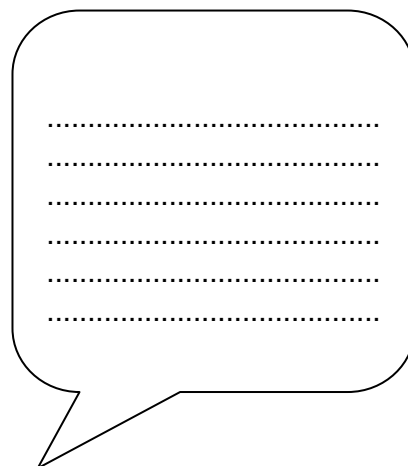
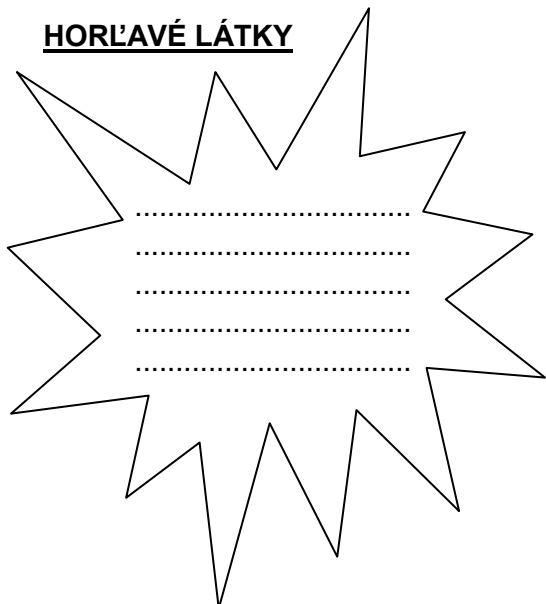
12) Tri podmienky horenia:

- 1)
- 2)
- 3)

13) Roztried' látky

drevo, sklo, papier, železo, vodík, piesok, benzín, vápenec, zemný plyn, porcelán, acetón, voda

HORĽAVÉ LÁTKY



NEHORĽAVÉ LÁTKY

14) Vysvetli: Oheň je dobrý sluha, ale zlý pán.

15) Tri podmienky hasenia:

- 1)
- 2)
- 3)

16) Čo je požiar?

17) Vyfarbi, ktoré telefónne číslo treba volať v prípade požiaru.

158

150

112

155

Druh hasiacej látky	Čo hasiť?	Čo nehasiť?
voda	najmä tuhé látky, ktoré s vodou nereagujú	elektrické zariadenia pod napätím, benzín, oleje
piesok	menšie požiare, kde nemožno použiť vodu	jemnú mechaniku, elektroniku
vodný hasiaci prístroj – voda	najmä tuhé látky, ktoré s vodou nereagujú	elektrické zariadenia pod napätím, benzín, oleje
snehový hasiaci prístroj – oxid uhličitý	tuhé, kvapalné a plynne látky, elektrické zariadenia pod napätím	práškové látky
penový hasiaci prístroj – oxid uhličitý, voda	tuhé a kvapalné látky	elektrické zariadenia pod napätím
práškový hasiaci prístroj – napr. oxid hlinitý	tuhé, kvapalné a plynne látky, elektrické zariadenia pod napätím	jemnú mechaniku, elektroniku, práškové látky

18) Z tabuľky vypíš:

a) hasiace látky

b) hasiace prístroje

c) ktoré látky nehasíme vodou

d) čo nehasíme pieskom a práškovým hasiacim prístrojom

e) ktoré hasiace látky tvoria penový hasiaci prístroj

ZDROJE:

Chémia pre 7.ročník základných škôl a 2.ročník gymnázií s osemročným štúdiom

Pracovný zošit z chémie pre 7.ročník základných škôl a 2.ročník gymnázií s osemročným štúdiom



Agentúra
Ministerstva školstva, vedy, výskumu a športu SR
pre štrukturálne fondy EÚ

