

**OPAKOVANIE**

**Otázka č.1: Sodík nemôžeme chytat' do rúk, lebo by nás popálil. Sodík s vodou prudko reaguje, pláva a horí. Reakcia sodíka s vodou je:**

- a) endotermická, lebo sa teplo spotrebovalo
- b) exotermická, lebo sa teplo spotrebovalo
- c) endotermická, lebo sa teplo uvoľnilo
- d) exotermická, lebo sa teplo uvoľnilo

(1 bod)

**Otázka č.2: Vyparovaním sa mení skupenstvo z kvapalného na plynné. Vyparovanie je dej:**

- a) endotermický, lebo sa teplo spotrebovalo
- b) exotermický, lebo sa teplo uvoľnilo
- c) exotermický, lebo sa teplo spotrebovalo
- d) endotermický, lebo sa teplo uvoľnilo

(1 bod)

**Otázka č.3: Vápno sa vyrába z vápenca po rozdrvení a zahriatí na 1000 °C. Vzniká pálené vápno a oxid uhličitý. O akú reakciu ide?**

- a) endotermickú, lebo sa teplo uvoľnilo
- b) exotermickú, lebo sa teplo uvoľnilo
- c) endotermickú, lebo sa teplo spotrebovalo
- d) exotermickú, lebo sa teplo spotrebovalo

**Otázka č. 4: Ktorými faktormi môžeš spomaliť kazenie potravín:**

- a) zväčšenie povrchu reaktantu
- b) zvýšenie teploty
- c) zníženie teploty
- d) použitie katalyzátora
- e) zmenšenie veľkosti povrchu reaktantu
- f) zmenšenie množstvu reaktantu kyslíka

(2 body)

**Otázka č.5: Ktorými spôsobmi môžeš spomaliť kazenie potravín?**

- a) uskladnenie v chladničke
- b) uskladnenie v mrazničke
- c) uskladnenie v dobre tesniacej nádobe
- d) opláchnutie studenou vodou
- e) vetraním

(3 body)

**Otázka č.6: Chemická reakcia prebehne, ak pri zrážke častíc:**

- a) budú častice vhodne orientované
- b) budú častice bez energie
- c) budú mať častice dostatočnú minimálnu energiu
- d) budú mať častice dostatočnú maximálnu energiu
- e) bude rekačná zmes zohriata na teplotu varu

(2 body)

**Otázka č.7: Pripravujeme mäso rôznymi spôsobmi. Ktorým spôsobom ho pripravíme najrýchlejšie?**

- a) pečením v rúre pri teplote 180°C
- b) vyprážením vo fritéze pri teplote 200°C
- c) varením v tlakovom hrnci pri teplote 120°C
- d) grilovaním pri teplote 240°C

(1 bod)

**Otázka č.8: Aký vplyv majú kvasinky (droždie) na kysnutie cesta?**

- a) zlepšujú chuť cesta
- b) urýchľujú ho
- c) neovplyvňujú ho
- d) zastavujú ho

e) spomaľujú ho  
(1 bod)

**Otázka č.9: Varením potravín v tlakovom hrnci sa varenie:**

- a) urýchľuje
- b) spomaľuje
- c) skvalitňuje
- d) predlžuje

(1 bod)

**Otázka č.10: V ktorom z prípadov prebieha reakcia lyžičky sódy bikarbóny s octom najrýchlejšie?**

- a) 50 ml octu + 50ml vody
- b) 100 ml octu
- c) 10 ml octu + 100ml vody
- d) 10 ml octu + 90 ml vody

(1 bod)

**Otázka č.11: Zväčšením veľkosti povrchu reaktantu sa rýchlosť reakcie:**

- a) zväčší, lebo sa zväčší energia častíc
- b) zmenší, lebo sa zmenší počet zrážok častíc
- c) zväčší, lebo sa zväčší počet zrážok častíc
- d) zmenší, lebo sa zmenší energia častíc

(1 bod)

**Otázka č.12: Privretím komínovej klapky na kotli, obmedzíme prístup kyslíka a tým horenie:**

- a) zastavíme
- b) spomalíme
- c) urýchlime
- d) neovplyvníme

(1 bod)

**Otázka č.13: Enzýmy sú katalyzátory, ktoré:**

- a) ovplyvňujú rozklad peroxidu vodíka
- b) ovplyvňujú fotosyntézu
- c) ovplyvňujú kysnutie cesta
- d) ovplyvňujú trávenie

(1 bod)

**Otázka č.14: Veľkú rýchlosť chemickej reakcie spomalíme:**

- a) miešaním
- b) zväčšovaním množstva častíc reaktantov
- c) zväčšovaním povrchu reaktantov
- d) ochladením

(1 bod)

**Otázka č.15: Potravu by sme mali pri jedení dobre požiť, pretože tým zväčšíme povrch a tak**

- a) nemusíme ju dobre požiť
- b) spomaľujeme trávenie
- c) urýchľujeme trávenie

(1 bod)

**Otázka č.16: Látky, ktoré urýchľujú priebeh chemických reakcií nazývame:**

- a) inhibítory
- b) katalyzátory
- c) reaktanty
- d) produkty
- e) roztoky

(1 bod)

**Otázka č.17: Medzi faktory ovplyvňujúce rýchlosť chemickej reakcie nepatrí:**

- a) množstvo reaktantu
- b) teplota reakčnej zmesi
- c) veľkosť povrchu reaktantu

Vypracované otázky odoslať do 17.6.2020. (tkacova.vladimira@gmail.com)

d) množstvo produktu  
(1 bod)

**Otázka č.18: Látku, ktorá spomaľujú priebeh chemických reakcií nazývame:**

- a) biokatalyzátor
- b) chlorofyl
- c) katalyzátor
- d) inhibítor
- e) enzým

**Otázka č.19: Medzi pomalé chemické reakcie patrí:**

- a) spaľovanie benzínu v motore auta
- b) zapálenie plynu v zapalovači
- c) výbuch plynu v bani
- d) rast kvapľov v jaskyni

(1 bod)

**Otázka č.20: Číslo integrovaného záchranného systému je:**

- a) 150
- b) 155
- c) 112
- d) 158

(1 bod)

**Otázka č.21: Spracovanie odpadových látok sa nazýva:**

- a) rezonancia
- b) čistenie
- c) recyklácia
- d) separovanie

(1 bod)

**Otázka č.22: Medzi nehorľavé látky patrí:**

- a) benzín
- b) petrolej
- c) sklo
- d) seno

(1 bod)

**Otázka č.23: Látky vstupujúce do chemickej reakcie a navzájom reagujúce sú:**

- a) atómy
- b) produkty
- c) molekuly
- d) reaktanty

(1 bod)

**Otázka č.24: Vápenec je surovinou na výrobu:**

- a) ocele
- b) hliníka
- c) vápna
- d) jedlej soli

(1 bod)

**Otázka č.25: Vodu podľa použitia delíme na:**

- a) minerálnu, úžitkovú a odpadovú
- b) pitnú, úžitkovú a odpadovú
- c) minerálnu, podzemnú a povrchovú
- d) zrážkovú, povrchovú a podzemnú