**Faktory ovplyvňujúce rýchlosť chemických reakcií**

**Meno: ............................ Trieda: ..............Dátum:...........**

1. *Doplň text:*

**Zrážka** spôsobí chemickú reakciu, ak majú častice určitú minimálnu ............................ a vhodnú .................................... .

1. Vymenuj **faktory**, ktoré ovplyvňujú rýchlosť chemických reakcií:
2. ...................................................................................................................
3. ...................................................................................................................
4. ...................................................................................................................
5. ...................................................................................................................
6. Definuj pojem **katalyzátor**.

..........................................................................................................................

...........................................................................................................................

1. **Rýchlosť** chemických reakcií znamená úbytok množstva ...........................

a pribúdanie množstva produktov za určitý ............... .

1. **Ak zo sklenej rúrky vyfúkneme do plameňa kahana práškový hliník, okamžite reaguje so vzdušným kyslíkom za vzniku oxidu hlinitého, pričom rozptýlený prášok horí oslnivým plameňom.**
2. *Doplň schému:* hliník + ........................... $\rightarrow $ oxid hlinitý
3. *Reaktanty: ..............................................................*

*Produkty:* ................................................................

1. Je to (správnu odpoveď podčiarkni):

*chemický rozklad chemické zlučovanie*

1. Vyber správne slovo(podčiarkni ho):

Povrch hliníka sa vyfúknutím prášku *zväčšil/zmenšil*, čím sa rýchlosť chemickej reakcie *zväčšila/zmenšila.*

1. **Spoj reakcie s katalyzátorom, ktorý je potrebný pre priebeh reakcie:**

 fotosyntéza burel

 pečenie chleba chlorofyl

 trávenie droždie

 rozklad peroxidu vodíka enzýmy

 horenie cukru popol

1. **Ak zvýšime množstvo častíc reaktantov, rýchlosť reakcie sa:**
2. zväčší, lebo sa zväčší počet zrážok častíc
3. zmenší, lebo sa zmenší počet častíc
4. zväčší, lebo sa zväčší plocha častíc
5. zmenší, lebo sa zmenší počet zrážok častíc
6. **Veľkú rýchlosť chemickej reakcie spomalíme:**
7. zväčšovaním množstva častíc reaktantov
8. miešaním
9. ochladením
10. zväčšovaním plošného obsahu
11. **Zmenšením teploty reaktantov sa rýchlosť reakcie:**
12. zväčší, lebo sa zväčší počet zrážok častíc
13. zmenší, lebo sa zmenší počet častíc
14. zväčší, lebo sa zväčší počet častíc
15. zmenší, lebo sa zmenší počet zrážok častíc
16. **Látky, ktoré rýchlosť reakcie zrýchlia alebo spomalia, sú:**
17. reaktanty C) katalyzátory
18. produkty D) roztoky
19. **Uveďte, ktorý faktor ovplyvňovania rýchlosti chemických reakcií využívame pri týchto situáciách z bežného života. Svoje tvrdenia aj zdôvodnite!**
20. Balenie potravín do vákuového obalu ...........................................................

...............................................................................................................................

..............................................................................................................................

1. Skladovanie potravín v chladničke ...............................................................

...............................................................................................................................

...............................................................................................................................

1. Dobré rozhryzenie potravy ............................................................................

...............................................................................................................................

...............................................................................................................................

**Sebahodnotenie:**

**Hodnotenie učiteľa:**