1. Čo je chémia?
2. Z čoho sú zložené telesá?
3. Aké sú fyzikálne deje:
4. Aké sú chemické deje
5. Nasledujúce deje roztrieď na chemické a fyzikálne:

a) vietor, fotosyntéza, trávenie potravy, schnutie vypratého prádla, dýchanie, spaľovanie benzínu, sneženie, tavenie a ohýbanie sklenenej rúrky, hnitie ovocia, rozpúšťanie cukru v čaji.

1. Vodný kameň:

a) Kde všade sa tvorí vodný kameň?

b) Čo ho spôsobuje?

c)Aké sú jeho negatívne dôsledky?

d) ako mu predchádzať?

e) ako ho odstraňovať?

1. Čo sú chemické reakcie?
2. Čo sú reaktanty a kde sa zapisujú v schéme?
3. Čo sú produkty a kde sa zapisujú v schéme?
4. Napíš schému jednoduchej reakcie
5. Kto objavil ZZH?
6. Ako znie ZZH?
7. Čo je chemické zlučovanie?
8. Napíš schému chemického zlučovania
9. Čo je chemický rozklad?
10. Napíš schému chemického rozkladu
11. Zapíš schému reakcie a rozhodni, či sa jedná o chemické zlučovanie alebo chemický rozklad :

a.) Zahrievaním uhličitanu meďnatého(A) vznikol oxid uhličitý (B) a oxid meďnatý(C).

b) Reakciou zinku(A) a kyseliny chlorovodíkovej (B) vzniká vodík (C) a chlorid zinočnatý (D)

c.) reakciou zinku (A) a síry (B) vznikol sulfid zinočnatý (C) .

1. Čo je katalyzátor?
2. Čo vyjadruje nasledovná schéma



1. Čo je horenie?
2. Ako delíme látky podľa horľavosti. Uveď príklady!
3. Vymenuj 3 podmienky horenia!
4. Čo je plameň?
5. Čo je zápalná teplota ?
6. Na čo treba dbať pri práci a skladovaní  horľavín?
7. Čo je požiar?
8. Telefónne čísla na požiarnikov?
9. 3 podmienky hasenia!
10. Čo treba robiť v prípade požiaru!
11. Ako postupujeme pri hlásení požiaru?
12. Vymenuj druhy hasiacich látok.
13. Čo nebudeme hasiť vodou?
14. Čo nebudeme hasiť pieskom?
15. Čo nebudeme hasiť snehovým hasiacim prístrojom?
16. Čo budeme hasiť vodou?
17. Čo budeme hasiť pieskom?
18. Čo budeme hasiť snehovým hasiacim prístrojom?
19. Aký je signál všeobecného ohrozenia?
20. Aký je signál odvolania všeobecného ohrozenia ?
21. Čo je evakuácia?
22. Rozlíš jednotlivé laboratórne pomôcky





1. Čo znamenajú jednotlivé piktogramy

http://t2.gstatic.com/images?q=tbn:ANd9GcQQ5kkLrOpba1fMRET-9X6z0SbWRzs9_EYn4PPG94D0blTrssdf  Nebezpečná pre životné prostredie http://t1.gstatic.com/images?q=tbn:ANd9GcQjwNc2xz4UYtznriOsoiKG9lT4C6m-OaEqwDASSFETzah8mgsGsA http://t2.gstatic.com/images?q=tbn:ANd9GcREWuk3urECwcFZHS4JEdgmTzf9y15KJY9ubMI0CQFhjbiIIC21 http://hasici.obecslatina.cz/pimg/ziravy.png http://www.dolceta.eu/slovensko/Mod1/sites/slovensko_Mod1/local/cache-vignettes/L60xH61/BF185th-im2-26232.jpg

1. Ako rozdeľujeme chemické reakcie podľa tepelného zafarbenia?
2. Aké sú endotermické reakcie?
3. Aké sú exotermické reakcie?
4. Vymenuj exotermické reakcie.
5. Vymenuj endotermické reakcie:
6. Napíš schému výroby páleného vápna
7. Kde sa vyrába železo a kde vápno
8. Čím sa plní vysoká pec pri výrobe železa
9. *A*ko získame predstavu o rýchlosti chemickej reakcie?
10. *A*ko určíme rýchlosť chemickej reakcie
11. *A*ko delíme chemické reakcie podľa rýchlosti?
12. Vymenuj pomalé a rýchle chemické reakcie z bežného života
13. Opíš priebeh krasových procesov
14. Čo je korózia?
15. Ako sa prejavuje korózia?
16. Kedy hovoríme o hrdzavení?
17. Čo urýchľuje koróziu?
18. Ako využívame vedomosti o rýchlych a pomalých reakciách?
19. Ako môžeme zabrániť korózii?
20. Na čo slúži zvýšená teplota pri chorobe
21. Ako vieš spomaliť kazenie sa potravín a aký faktor pri tom využiješ?
22. Akoby si urýchlil horenie ?
23. Z čoho sú zložené všetky chemické látky?
24. Kedy z hľadiska častíc dochádza ku chemickým reakciám?
25. Aby došlo ku chemickej reakcii stačí, aby častice boli vhodne orientované?
26. Aby došlo ku chemickej reakcii stačí, aby častice mali dostatok energie?
27. Ako ovplyvní rýchlosť reakcie množstvo častíc reagujúcich látok?
28. Ako ovplyvní rýchlosť reakcie teplota reagujúcich látok?
29. Koľkokrát sa zväčší rýchlosť chemickej reakcie, ak teplota reagujúcich látok sa zväčší o 10 stupňov?
30. Ako ovplyvní rýchlosť reakcie povrch látok?
31. Čo je katalyzátor?
32. Vymenuj faktory, ktoré môžu ovplyvniť rýchlosť chemických reakcií.
33. *Na každý faktor, ktorý vie ovplyvniť rýchlosť chemickej reakcie uveď príklad!*
34. Ako sa volá katalyzátor, ktorý spomaľuje rýchlosť chemickej reakcie*.*
35. Čo sú enzýmy?
36. Uveď konkrétne príklady využitia biokatalyzátorov