Meno a priezvisko: ..................................................................... Trieda: ...................

1. Vyber tvrdenia, ktoré sú správne:
2. pri chemických dejoch nedochádza k premene látky na inú látku
3. pri chemických dejoch dochádza k premene látky na inú látku
4. pri fyzikálnych dejoch nedochádza k premene látky na inú látku
5. pri fyzikálnych dejoch dochádza k premene látky na inú látku
6. Kultúrne pamiatky z vápenca sú rozrušované kyselinou siričitou, ktorá vzniká reakciou dažďovej vody a oxidu siričitého. Túto chemickú reakciu zaraďujeme medzi:
7. chemické zlučovanie
8. chemický rozklad
9. Ktorý, z uvedených dejov predstavuje chemickú reakciu?
10. rozbitie fľaše
11. var vody
12. fúkanie vetra
13. spaľovanie benzínu v motore auta
14. Na dezinfekciu nádob používajú vinohradníci reakciu spaľovania síry so vzdušným kyslíkom, pričom vzniká oxid siričitý. Rozhodni o aký typ chemickej reakcie ide:
15. chemický rozklad
16. chemické zlučovanie
17. K najväčším znečisťovateľom ovzdušia patria oxidy dusíka. Oxid dusnatý vzniká reakciou dusíka s kyslíkom pri vysokej teplote v motoroch áut a lietadiel. Rozhodni, ktoré látky sú pri tejto chemickej reakcii reaktanty:
18. oxid dusnatý
19. dusík a kyslík
20. všetky látky
21. kyslík a oxid
22. Pri chemickej reakcii zreagovalo 5 g vodíka a 25 g kyslíka. Koľko gramov vody vzniklo podľa zákona zachovania hmotnosti v chémii?
23. 25 gramov vody
24. 30 gramov vody
25. 20 gramov vody
26. 5 gramov vody
27. Okolo nás, ale aj v nás neustále prebiehajú rozličné chemické deje, ktoré chemici nazvali (napíš odpoveď do rámčeka).
28. Predpokladajme, že pri hrdzavení železného klinca reaguje železo s kyslíkom a vzniká oxid železitý - hrdza. Ak je hrdza ešte na klinci, jeho hmotnosť sa:
29. zmenšila
30. nezmenila
31. zväčšila
32. Spaľovanie uhlia je prudká chemická reakcia uhlíka s kyslíkom pričom vzniká oxid uhličitý a popol. Ktoré látky sú v tejto reakcii produkty?
33. uhlík a oxid uhličitý
34. kyslík a uhlík
35. oxid uhličitý a popol
36. popol a kyslík
37. Do pohára s vodou vložíme tabletku šumivého celaskonu. Hmotnosť vzniknutého nápoja je:
38. menšia ako hmotnosť vody a tabletky
39. väčšia ako hmotnosť vody a tabletky
40. rovnaká ako hmotnosť vody a tabletky