

OPAKOVÁNÍ- REDOXNÍ DĚJE

Vyberte správná tvrzení (i více možností může být dobře)

1) Redoxní děje jsou děje , při kterých:

- a) z kovů vznikají nekovy
- b) mění se oxidační čísla atomů prvků
- c) se jedno ox.číslo vždy zvětšuje, druhé zmenšuje
- d) látky si vyměňují elektrony

2) Při redoxních dějích platí:

- a) zákon zachování hmotnosti
- b) jedna látka se oxiduje, druhá redukuje
- c) oxidace a redukce probíhá současně
- c) reaguje hydroxid s kyselinou za vzniku soli a vody

3) Mezi redoxní děje nepatří

- a) neutralizace
- b) elektrolýza
- c) rezivění železa
- d) dýchání- oxidace cukru kyslíkem

4) Elektrolýza je:

- a) rozklad všech vodivých látek el. proudem
- b) nesamovolný redoxní děj = je třeba dodat energii k jeho průběhu
- c) děj, při kterém vzniká elektrická energie
- d) děj, při kterém se vyrábí hliník

5) K elektrolýze je třeba:

- a) elektrolyt= roztok nebo tavenina iontové látky
- b) zdroj střídavého elektrického proudu
- c) elektrody
- d) vodiče

6) Elektrolýzou slané vody můžeme vyrobit

- a) vodík
- b) chlor
- c) hydroxid sodný
- d) sůl

7) Galvanické články

- a) jsou zdrojem stejnosměrného elektrického proudu
- b) jsou baterie a akumulátory
- c) jsou zařízení, ve kterých probíhají samovolné redoxní reakce
- d) jsou i autobaterie, které patří mezi akumulátory

8) Koroze

- a) jsou redoxní dějičící povrch různých materiálů
- b) je urychlována vlhkostí a solemi
- c) je založena na oxidaci např. železa kyslíkem, redukce vůbec neprobíhá
- d) slovo koroze znamená vždy rezivění železa

9) Neušlechtilé kovy

- a) reagují s kyselinami za vzniku kyslíku
- b) se v přírodě vyskytují pouze v rudách (sloučeninách)
- c) se raději redukují než oxidují
- d) snáze korodují= podléhají korozi

10) Zaškrtněte pravdivá tvrzení

- a) železo se vyrábí ve vysoké peci redukcí oxidů železa(železné rudy) koksem(uhlíkem)
- b) ocel je slitina železa

- c) měď se dá z modré skalice získat pomocí zinku
- d) hliník lze vyrobit elektrolyzou bauxitu