

Test sprawdzający z działu „Reakcje w roztworach wodnych”

dla II kl gimnazjum.

1. Anion siarczkowy powstaje w wyniku dysocjacji elektrolitycznej:

- a)  $\text{CuSO}_4$     b)  $\text{Na}_2\text{SO}_3$     c)  $\text{K}_2\text{S}$     d)  $\text{CaSO}_4$ .

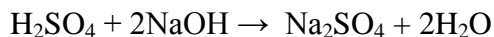
2. Trudno rozpuszczalne w wodzie sole można otrzymać zawsze w reakcji:

- a) zobojętniania,    b) hydrolizy,    c) strąceniowej,    d) egzoenergetycznej.

3. Wskaż, w której reakcji wytrąci się osad:

- a) węglan sodu + chlorek wapnia  $\rightarrow$ ,  
b) węglan potasu + siarczan(VI) miedzi(II)  $\rightarrow$ ,  
c) azotan(V) srebra + chlorek sodu  $\rightarrow$ ,  
d) we wszystkich podanych reakcjach.

4. Poniższa reakcja jest przykładem:



I- reakcja analizy,

III- reakcji zobojętniania,

II- reakcji strąceniowej,

IV- reakcji wymiany.

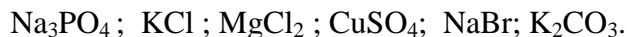
- a) I, III,    b) II, IV,    c) II, III,    d) III, IV.

5. Sole ulegają dysocjacji elektrolitycznej.

a) Napisz równanie dysocjacji elektrolitycznej siarczku sodu.

-----  
-----

b) Podkreśl te sole, które w wyniku dysocjacji elektrolitycznej utworzą taką samą liczbę jonów jak siarczek sodu.



6. Do produkcji papieru i środków piorących stosuje się sól sodu powstającą w wyniku reakcji pomiędzy chlorkiem sodu a siarczanem(VI) magnezu.

a) Napisz równanie tej reakcji .

-----  
-----

b) Podaj nazwę tej soli.

-----

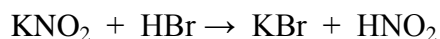
c) Określ typ reakcji.

-----  
8. Z podanych poniżej wodnych roztworów substancji wskaż te, w których fenoloftaleina zabarwi się na malinowo.

Ca(OH)<sub>2</sub>; HNO<sub>3</sub>; CaCl<sub>2</sub>; KNO<sub>2</sub>; CuCl<sub>2</sub>; Pb(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>; NaOH; K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>.

-----  
-----

9. Reakcje soli z kwasem zachodzą tylko wtedy, gdy działający kwas jest silniejszy niż kwas, z którego powstała sól. Na podstawie przedstawionego zapisu równania reakcji chemicznej, sformułuj wniosek porównujący moc kwasów uczestniczący w powyższej reakcji.



10. Kwasy są to substancje dysocjujące pod wpływem wody na:

- kationy metalu i aniony reszty kwasowej,
- kationy grupy wodorotlenowej i aniony metali,
- kationy wodoru i aniony reszty kwasowej
- kationy metalu i aniony grupy wodorotlenowej.

11. Elektrolity to substancje:

- pochłaniające parę wodną,
- których wodne roztwory mają odczyn zasadowy,
- których wodne roztwory przewodzą prąd elektryczny
- których wodne roztwory mają odczyn obojętny.

12. W roztworze o odczynie zasadowym przeważają jony:

- kationy wodorowe,
- aniony reszty kwasowej,
- aniony grupy wodorotlenowej
- kationy metali.

**Iwona Wasielewska**  
nauczyciel chemii w Gimnazjum w Siemianicach