



Chemia - podstawy

Chemia otacza nas, więc warto znać podstawy :)

Poziom trudności: Średni

1. Topnienie lodu, złamanie kija to?

- A - Mieszanina
 - B - Reakcja chemiczna
 - C - Zjawisko fizyczne
 - D - Sączenia
-

2. $A+B \rightarrow AB$ jest to typ reakcji:

- A - wymiany podwójnej
 - B - analizy
 - C - syntezy
 - D - wymiany pojedynczej
-

3. Prawo zachowania masy brzmi:

- A - pierwiastki chemiczne tworzą określony związek chemiczny, łączą się ze sobą w ściśle określonych stosunkach wagowych
 - B - równanie trzeba uzupełnić indeksami stechiometrycznymi
 - C - łączna masa substratów przed reakcją równa się łącznej masie produktów po reakcji
 - D - woda $\rightarrow H_2O$
-

4. Dokończ równanie reakcji : $Al + S \rightarrow$

- A - $Al + S \rightarrow AlS$
 - B - $4Al + 2S \rightarrow Al_4S_2$
 - C - $Al + S \rightarrow AlS + H_2$
 - D - $2Al + 3S \rightarrow Al_2S_3$
-

5. Jak NIE można otrzymać tlenków ?

- A - poprzez bezpośrednią syntezę pierwiastków chemicznych
 - B - rozkład niektórych wodorotlenków
 - C - rozkład niektórych soli
 - D - poprzez wymianę podwójną soli z solą
-

6. Najbardziej elektroujemnym pierwiastkiem jest:

- A - frans
 - B - cez
 - C - fluor
 - D - chlor
-

7. Co się stanie po dodaniu do CuO H_2O ?

- A - powstanie mleczna zawiesina
 - B - tworzy się czarna zawiesina
 - C - nic nie zajdzie
 - D - barwa zmeni się na czerwony
-

8. Kwasem tlenowym jest :

- A - HCl
 - B - H_2S
 - C - H_2SO_4
 - D - HCN
-

9. W którym punkcie podane prawidłowe wzory kwasów : -chlorowodorowy
-bromowodorowy -azotowy III -chromowy VI

- A - HCl , BrH , HNO_3 , HCrO_3
 - B - ClH , BrH , HNO_3 , HCr_2O_3
 - C - HCl , HBr , HNO_2 , HCrO
 - D - HCl , HBr , HNO_2 , H_2CrO_3
-

10. Pierwiastkiem tworzącym kwas beztlenowy jest:

- A - chrom
 - B - jod
 - C - krzem
 - D - arsen
-

11. Po dodaniu wodorotlenku sodu do FeCl_3 zaobserwujemy:

- A - brązową galaretkę
-

- B - nastąpi samozapłon
 - C - nic nie zaobserwujemy
 - D - zauważymy barwę jasnoróżową
-

12. Która reakcja jest błędnie napisana ?

- A - $K + O_2 \rightarrow K_2O$
 - B - $2K + 2HCl \rightarrow 2KCl + H_2$
 - C - $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
 - D - $K_2O + H_2SO_4 \rightarrow K_2SO_4 + H_2$
-

13. W którym równaniu reakcja ZAJDZIE ?

- A - $SiO_2 + H_2O \rightarrow$
 - B - $Na_2O + H_2O \rightarrow$
 - C - $Fe_2O_3 + H_2O \rightarrow$
 - D - $CuO + H_2O \rightarrow$
-

14. Która nazwa jest błędnie podana ?

- A - $Fe(OH)_3$ - wodorotlenek żelaza (III)
 - B - KOH - wodorotlenek potasu
 - C - $Sn(OH)_4$ - wodorotlenek cyny (IV)
 - D - $Sn(OH)_2$ - wodorotlenek cyny
-

15. Amfoteryczność ,czyli:

- A - reagują z zasadą
 - B - reagują z kwasem
 - C - reagują z zasadą i z kwasem
 - D - jest to inaczej elektroujemność
-

16. Sól nietlenową napewno NIE otrzymamy sposobem:

- A - metal + kwas - > sól + wodór
 - B - tlenek metalu + tlenek niemetalu -> sól
 - C - zasada + kwas -> sól + woda
 - D - metal + niemetal -> sól
-

17. Rozkład soli : $\text{NH}_4\text{HCO}_3 \rightarrow \text{NH}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

- A - termiczny
 - B - pojedynczy
 - C - podwójny
 - D - fotochemiczny
-

18. Która reakcja z kwasem siarkowym (VI) jest błędnie zapisana ?

- A - $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{NaHSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
 - B - $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2 \text{NaHSO}_4$
 - C - $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2 \text{NaHSO}_4 + \text{H}_2$
 - D - $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2\text{NaHSO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}$
-

19. Do innych związków nieorganicznych niezaliczamy:

- A - wodorków
 - B - azotków
 - C - węglików
 - D - tlenków
-

20. Wzór ogólny : EH_n to:

- A - kwas tlenowy
 - B - hydroksosole
 - C - wodorki (gr I-XV)
 - D - azotki
-



Chemia - podstawy

Chemia otacza nas, więc warto znać podstawy :)

Poziom trudności: Średni

Karta odpowiedzi

1. C
2. C
3. C
4. D
5. D
6. C
7. B
8. C
9. D
10. B
11. A
12. D
13. B
14. D
15. C
16. B
17. A
18. D
19. D
20. C