TEST GIMNAZJALNY

Zadanie 1

Wartościowość siarki w związkach : SO2 ,H2SO4 ,CaS wynosi kolejno :

a) II ; IV ; VI

b) IV ;VI ; II

c) VI ;IV ;II

d) III ;V ; I

Zadanie 2

Wskaż parę tlenków , które mogą ze sobą reagować

a) tlenek sodu i tlenek węgla (II)

b) tlenek magnezu i tlenek wapnia

c) tlenek azotu (V) i tlenek potasu

d) tlenek siarki (VI) i tlenek węgla (IV)

Zadanie 3

Wskaż parę bezwodników kwasowych :

a) N2O3 i SO3

b) NO i SO

c) CaO i BaO

d) CO i NO

Zadanie 4

Wodorotlenek miedzi (II) można otrzymać w reakcji :

a) tlenku miedzi (II) z wodą

b) tlenku miedzi (II) z zasadą

c) rozpuszczalnej w wodzie soli miedzi (II) z kwasem

d) rozpuszczalnej w wodzie soli miedzi (II) z zasadą

Zadanie 5

Zaznacz prawidłową nazwę soli Fe2(SO4)3

a) siarczan (VI) żelaza (III)

b) siarczan (II) żelaza (III)

c) siarczek żelaza (II)

d) siarczek żelaza (IV)

Zadanie 6

Ile gramów wody i ile gramów chlorku potasu zawiera 400 g 10% roztworu

a) 320 g wody i 80 g chlorku potasu

a) 300 g wody i 100 g chlorku potasu

a) 360 g wody i 40 g chlorku potasu

a) 400 g wody i 40 g chlorku potasu

Zadanie 7

Stężenie nasyconego w danej temperaturze roztworu pewnej soli jest równe 10%.Rozpuszczalność tej soli wynosi :

a) 25 g na 100g wody

b) 11,1g na 100g wody

c) 15,5g na 100g wody

d) 20g na 100g wody

Zadanie 8

Wskaż reakcję , w której jednym z produktów będzie gazowy wodór

a) kwas siarkowy (VI) + woda

a) tlenek azotu (V) + woda

a) tlenek potasu + woda

a) potas + woda

Zadanie 9

Izotopy danego pierwiastka różnią się między sobą :

a) liczbą neutronów w jądrze atomowym

b) liczbą protonów w jądrze atomowym

c) liczbą elektronów na powłokach

d) liczbą elektronów w jądrze atomowym

Zadanie 10

Wybierz prawdziwą informację

a) w jądrze atomowym znajdują się tylko neutrony

b) protony krążą po powłokach

c) w jądrze atomowym znajdują się protony i neutrony

d) w jądrze atomowym znajdują się protony i elektrony

Zadanie 11

Wybierz fałszywą informację

a) tlen nie pali się lecz podtrzymuje palenie

b) powietrze jest związkiem chemicznym azotu i tlenu

c) tlen stanowi około 21% objętościowych powietrza

d) człowiek wydycha tlenek węgla (IV)

Zadanie 12

Spalając całkowicie OKTEN otrzymamy:

a) 8 CO2 i 9 H2O

b) 8 CO i 8 H2O

c) 8 C i 9 H2O

d) 8 CO2 i 8 H2O

Zadanie 13

Wybierz prawidłowy zestaw produktów dla reakcji:

C17H33COOH + NaOH 🡪

a) oleinian sodu i wodór

b) oleinian sodu i woda

c) stearynian sodu i woda

d) palmitynian sodu iwoda

Zadanie 14

Mydło otrzymamy w reakcji :

a) C17H35COOH + KOH

b) CH3COOH + K

c) HCOOH +NaOH

d) C15H 31COOH + Ca(OH)2

Zadanie 15

Do której grupy związków zaliczysz TŁUSZCZE

a) do soli

b) do alkoholi

c) do estrów

d) do węglowodorów

Zadanie 16

Wybierz węglowodór , który będzie ulegał reakcji polimeryzacji

a) C2H6

b) C4H10

c) C5H12

d) C3H6

Zadanie 17

Wybierz właściwe współczynniki stechiometryczne dla reakcji :

C3H5(OH)3 + C15H31COOH 🡪(C15H31COO)3C3H5 + H2O

a) 1 : 2 : 1 : 2

b) 3 : 1 : 3 : 1

c) 1 : 1 : 1 :1

d) 1 : 3 : 1 : 3

Zadanie 18

Wartość pH roztworu wynosi 7.Obniżenie tej wartości o 3 spowoduje powstanie roztworu o odczynie:

a) kwasowym

b) zasadowym

c) obojętnym

d) odczyn nie zmieni się

Zadanie 19

W roztworze wodnym KOH fenoloftaleina zabarwi się na kolor:

a) zielony

b) różowy

c) niebieski

d) biały

Zadanie 20

Zaznacz substancje , które spowodują denaturację białka :

a) NaCl , KNO3

b) HCl ,C2H5OH

c) KCl , NaNO3

d) NaCl , K2SO4

ODPOWIEDZI:

1 – b

2 – c

3 – a

4 – d

5 - a

6 - c

7 - b

8 - d

9 - a

10 –c

11 – b

12 – d

13 – b

14 – a

15 – c

16 – d

17 – d

18 – a

19 – b

20 - b