**11 клас контрольна робота №2**

**Запитання 1**

Які речовини не реагують між собою у водному розчині: варіанти відповідей

а )NaOH і HCl; б )Ba(NO3)2 і FeSO4; в) BaCO3 і HCl; г)KCl і Al(NO3)3;

**Запитання 2**

Укажіть формулу оксиду, який реагує з водою: варіанти відповідей

а)N2O б)Al2O3 в)SіO2 г)Na2O

**Запитання 3**

Виберіть властивості натрій гідроксиду: варіанти відповідей

а)реагує з кислотними оксидами

б)має молекулярну кристалічну гратку

в)неелектроліт

г)водний розчин змінює колір фенолфталеїну

**Запитання 4**

З якими речовинами реагує цинк гідроксид: варіанти відповідей

а)H2SO4 i NaCl б)Na2SO4 i HCl в)H2SO4 i NaOH г)Na2SO4 i KOH

**Запитання 5**

Визначте пару речовин, що відповідають речовинам X i Y у схемі пертворень:

Аl(OH)3 +X → Аl Cl3 + Y → Аl (OH)3 варіанти відповідей

а)NaCl i KOH б)KCl i Cu(OH)2 в)KCl i KOH г)HCl i NaOH

**Запитання 6**

Визначте, до якого класу сполук відноситься речовина Х у схемі перетворень:

Zn(OH)2 + X → Na2Zn(OH)4 варіанти відповідей:

а)амфотерний гідроксид б)основний оксид в)кислота г)основа

**Запитання 7**

Визначте речовину Х у схемі перетворень: CO →X→Na2CO3 варіанти відповідей

а)NaOH б)CaCO3 в)CO2 г)CaH(CO3)2

**Запитання 8**

Визначте речовину, яка під час взаємодії з водою утворює луг: варіанти відповідей

а)хлор б)купрум(ІІ) оксид в)натрій г)фосфор

**Запитання 9**

Укажіть солі, що утворюється під час взаємодії Нітроген (І⋁) оксиду з надлишком калій гідроксиду: варіанти відповідей

а)калій нітрат б)калій нітрит в)калій ортонітрат та калій метанітрат г)калій нітрит та калій нітрат

**Запитання 10**

Нерозчинну основу добувають взаємодією: варіанти відповідей

а)металу з кислотою б)солі з кислотою в)оксиду металу з водою г)солі з лугом

**Запитання 11**

Між якими речовинами треба провести реакцію, щоб добути карбон(І⋁) оксид: варіанти відповідей

а)СaSO4 i Na2CO3 б)CaH(CO3)2 i Ca(OH)2 в)Ca(NO3)2 i Na2CO3 г)CaCO3 i HNO3

**Запитання 12**

Якісна реакція на сульфат-іон: варіанти відповідей

а) дія розчинних солей Аргентуму; б) дія розчинних солей Барію; в) дія сильних кислот; г) дія індикатора.

**13.** Аргентум нітрат масою 8,5 г прореагував із хлоридною кислотою. Випав білий нерозчинний осад масою 7 г. Обчисліть масову частку виходу продукту реакції від теоретично можливого. варіанти відповідей

а)87,2%; б)90,6%; в) 97,5%; г)94,6%.

**14.** До розчину сульфатної кислоти масою 98 г з масовою часткою кислоти 10 % додали натрій гідроксид масою 10 г. Обчисліть масу солі, що утворилася. варіанти відповідей

а) 142 г,б)71г,в)14.2 г)7,1г.