Підсумкова контрольна робота з хімії 8 клас

1. До побічної підгрупи І групи періодичної системи входять такі елементи:

а) H і Li

 б) Cu і Ag\

 в) Cs і Fr

 г) K і Rb

2. Ступінь окиснення лужних металів завжди дорівнює:

а) -1

 б) +1

 в) 0

 г) +2

3. Кислоти взаємодіють з металами

а) ні;

 б) так.

4. Часточка, що має негативний заряд, називається:

а) аніон;

 б) катіон;

 в) йон;

 г) нейтрон.

5. Вказати ряди оксидів:

а) N 2 O 5 , НІ,N0 2 ;

 б)S0 3 , Р 2 O 5 ,SO 2 ;

 в)Fе 2 О 3 ,Н 2 О, ZnО

6. Який з елементів утворює летку сполуку з Гідрогеном типу RH 3 ?

а) № 5;

 б) № 6;

 в) № 7;

 г) №8

7. Установіть відповідність формул кислот оксидам.

Кислотний оксид Кислота

1)S0 2 а)НNO 3

2)S0 3 б)Н 3 РО 4

3)Р 2 O 5 в)Н 2 S0 4 ;

4)N 2 O 5 г)Н 2 S0 3

8.Встановіть відповідність між класом та їх хімічною формулою:

1. нерозчинна основа А. Са(ОН)2

2. кислота Б. HBr

3. кислотний оксид B.Na 2HPO4

4.сіль Г. SO2

5. луг Д. Cr(OH) 3

9. Стала Авогадро дорівнює…

А. 6,02 ×1022

Б. 6,02 ×10 23

В. 6,2 ×10 23

Г. 6,22 ×10 23

10.З якими металами буде реагувати хлорид на кислота:

А. К2О

Б. Li

В. Ag

Г. MgO

11.Обчисліть масу сірководнюH 2S об’ємом 67,2 л за нормальних умов.

А. 25 г.

Б. 16,8 г.

В. 10,2 г.

Г. 12,5 г.

12. Здійснити перетворення: