

Прізвище, ім'я _____

Контрольна робота № 2
В – I

1. Вкажіть ознаку простої речовини хлору:

важкий газ зеленого кольору;
бура летка рідина;
легший за повітря;
добре розчиняється у воді.

2. Вкажіть сполуку, за допомогою якої можна виявити карбонат-іон:

HCl BaCl₂ Cu(OH)₂ Na₂SO₃

3. Вкажіть сполуку, в якій Сульфур виявляє тільки окисні властивості:

SO₃; H₂S SO₂; H₂SO₃

4. Вкажіть, речовину, яка реагує з концентрованою нітратною кислотою з утворенням нітроген(IV) оксиду:

мідь купрум(II) сульфат цинк оксид барій гідроксид .

5. Вкажіть, при взаємодії яких речовин можна одержати кальцій карбонат:

CaO + H₂O =
CaO + CO =
CaO + CO₂ =
Ca(OH)₂ + CO₂ =

6. Оберіть закінчення рівняння хімічної реакції FeS + HCl = ...

FeCl₂ + H₂SO₄ =
FeCl₂ + H₂O =
H₂S + FeCl₂ =
FeCl₂ + SO₂ =

7. Вкажіть, якими з перелічених речовин може реагувати кальцій гідроксид:

HCl H₂SO₄ CO₂ FeO Zn(OH)₂

8. При додаванні калій гідроксиду до досліджуваного розчину виділяється газ із різким специфічним запахом амоніаку. Досліджуваний зразок містив:

Сульфід-йон
Сульфат-йон
Карбонат-йон
Йон амонію

9. Вкажіть формули речовин, позначених символами X та Y:



CuS та H_2O_2
CuSO₄ та NaOH
CuSO₄ та H_2O
CuS та H_2O

10. Назвіть класи сполук в генетичному ланцюжку



Кислотний оксид → кислота → сіль
Основний оксид → кислота → сіль
Кислотний оксид → основа → сіль
Основний оксид → основа → сіль

11. Обчисліть, який об'єм вуглекислого газу виділиться при взаємодії 12 г магній карбонату з хлоридною кислотою?

$$V(\text{CO}_2) = \underline{\hspace{2cm}}$$

12. Обчисліть масову частку виходу продукту реакції від теоретично можливого, якщо відомо, що аргентум нітрат масою 8,5 г прореагував із хлоридною кислотою. Випав білий нерозчинний осад масою 7 г. Всі обчислення проводьте з точністю до десятих

$$\omega_{(\text{виходу})} = \underline{\hspace{2cm}}$$