*Прізвище, ім'я*_____

Контрольна робота № 2
В – І

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 $BaCl_2$ $Cu(OH)_2$ Na_2SO_3

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

SO_3; H_2S SO_2; H_2SO_3

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:

$CaO + H_2O =$
$CaO + CO =$
$CaO + CO_2 =$
$Ca(OH)_2 + CO_2 =$

6. Оберіть закінчення рівняння хімічної реакції $FeS + HCl = \ldots$

$FeCl_2 + H_2SO_4 =$
$FeCl_2 + H_2O =$
$H_2S + FeCl_2 =$
$FeCl_2 + SO_2 =$

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

HCl H_2SO_4 CO_2 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

LIVEWORKSHEETS

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

$$Cu \xrightarrow{+O_2} CuO \xrightarrow{+H_2SO_4} X \xrightarrow{Y} Cu(OH)_2 \xrightarrow{t} CuO$$

CuS та H_2O_2
$CuSO_4$ та $NaOH$
$CuSO_4$ та H_2O
CuS та H_2O

10. Назвіть класи сполук в генетичному ланцюжку

$P_2O_5 \rightarrow H_3PO_4 \rightarrow Ca_3(PO_4)_2$

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?

$V(CO_2)$ = _____

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

$\omega_{(виходу)}$ = _____

LIVEWORKSHEETS