

Підготовка до контрольної роботи.

Виконайте завдання у зошиті:

|                                                                                                                                                                                                                                                |                |                                        |
|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|----------------|----------------------------------------|
| 1.Розподіліть речовини по класах, дайте назви оксидам і кислотам:<br>FeO, H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> , Cu(OH) <sub>2</sub> , NaCl, HCl,<br>CO <sub>2</sub> , CaSO <sub>4</sub> , H <sub>2</sub> S, Zn(OH) <sub>2</sub> , SO <sub>3</sub> . |                | ( 5 б.)                                |
| 2.Дайте визначення:                                                                                                                                                                                                                            |                | ( 0,5 б)                               |
| Кислоти -                                                                                                                                                                                                                                      |                |                                        |
| 3.Виберіть метали, з якими буде реагувати хлоридна кислота: ( 0,5 б)                                                                                                                                                                           |                |                                        |
| A) Zn<br>B) Ba<br>Г) Hg                                                                                                                                                                                                                        | Б) Au<br>Д) Co |                                        |
| 4. Допишіть рівняння реакції, вкажіть їх тип :                                                                                                                                                                                                 |                | ( 4 б)                                 |
| Zn + HCl =<br>Cu(OH) <sub>2</sub> —<br>NaOH + Fe(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> =<br>CO <sub>2</sub> + K <sub>2</sub> O =                                                                                                                      |                |                                        |
| 5.У реакцію з хлоридною кислотою вступив магній масою 6 г . Який об'єм водню при цьому виділився.                                                                                                                                              |                | 1 б.                                   |
| 6* На суміш магнію та оксиду магнію масою 6 г подіяли хлоридною кислотою. При цьому виділилось 2,24 л газу Обчисліть масові частки металів у суміші.                                                                                           |                | 2 б.<br><b>Виконувати або 5 або 6.</b> |

*\*Для розв'язування задачі №6 запишіть два рівняння реакції (окремо з магнієм, окремо з магній оксидом. Не забувайте чотири кроки: припустили, виставили валентність, **написали формулу**, урівняли), подивіться яке з них відповідає умові ( де виділяється газ).*

*Порахуйте за цим рівнянням і знайдіть масу одного компонента суміші. Віднявши від загальної маси суміші відоме отримаєте масу другого компонента. А далі математично порахуйте відсоток від числа.*