Підготовка до контрольної роботи.
Виконайте завдання у зошиті:

1.Розподіліть речовини по класах, дайте назви оксидам і кислотам:	
FeO, H_2SO_4, $Cu(OH)_2$, $NaCl$, HCl, CO_2, $CaSO_4$, H_2S, $Zn(OH)_2$, SO_3.	(5 б.)
2.Дайте визначення:	(0,5 б)
Кислоти -	
3.Виберіть метали, з якими буде реагувати хлоридна кислота: (0,5 б)	
А) Zn Б) Au В) Ba Г) Hg Д) Co	
4. Допишіть рівняння реакції, вкажіть їх тип :	(4 б)
$Zn + HCl =$ $Cu(OH)_2 \xrightarrow{t}$ $NaOH + Fe(NO_3)_3 =$ $CO_2 + K_2O =$	
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. **Виконувати або 5 або 6.**

Для розв'язування задачі №6 запишіть два рівняння реакції (окремо з магнієм, окремо з магній оксидом. Не забувайте чотири кроки: притулили, 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.*