

сул

П.І.учня/учен

Клас :

Поедняйте метали з продуктами реакції, що утворюються в результаті взаємодії їх з **концентрованою  $H_2SO_4$** :

$$\text{сіль} + \text{S} + \text{H}_2\text{O}$$
$$\text{сіль} + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$$
$$\text{сіль} + \text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{O}$$

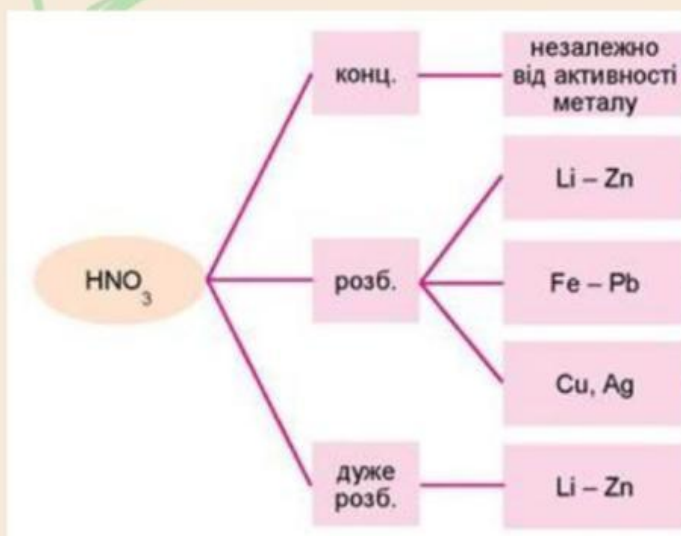
Вставте у схему рівняння потрібні продукти реакції

S

$$Ag + H_2SO_4(k) \rightarrow Ag_2SO_4 + \text{[green box]} + H_2O$$
$$\text{Fe(OH)}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$$

# нітратна кислота

Поєднай вихідні речовини із продуктами реакції з урахуванням концентрації  **$\text{HNO}_3$**



сіль +  $\text{N}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$   
безбарвний

сіль +  $\text{NH}_4\text{NO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

сіль +  $\text{NO}\uparrow + \text{H}_2\text{O}$   
безбарвний

сіль +  $\text{NO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$   
бурий

сіль +  $\text{N}_2\text{O}\uparrow + \text{H}_2\text{O}$   
безбарвний

Оберіть речовини з якими реагує **розбавлена**  $\text{HNO}_3$

☐  $\text{CO}_2$   
☐  $\text{Na}_2\text{O}$   
☐  $\text{Cu}$   
☐  $\text{BaCl}_2$   
☐  $\text{KOH}$   
☐  $\text{NaNO}_3$

Знайдіть відповідність між елементом і його функцією в реакції нітратної кислоти з металом

1) Гідроген

2) Нітроген

3) Металічний елемент

4) Оксиген

а) окисник

б) відновник

в) не змінює ступені окиснення

Допишіть рівняння реакцій взаємодії нітратної кислоти зі сполуками:

