

сул

П.І.учня/учен

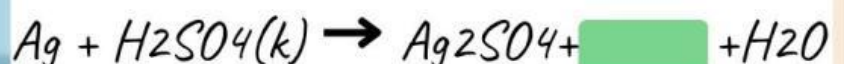
Клас :

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

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

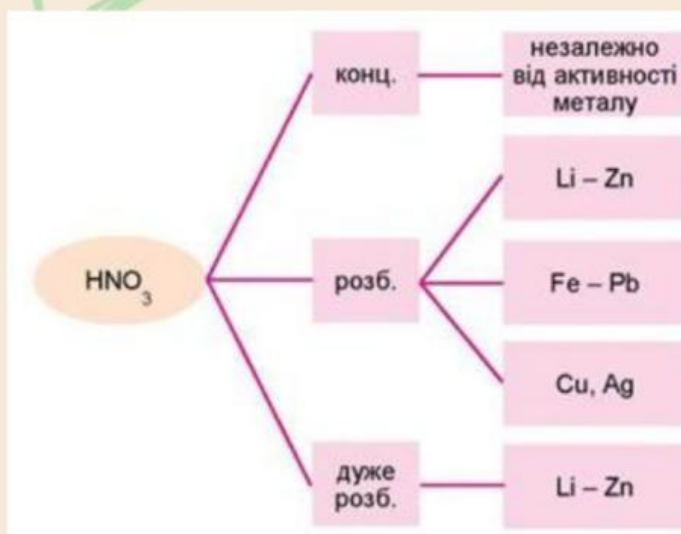
Вставте у схему рівняння потрібні продукти реакції

S


$$\text{Fe(OH)}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$$

нітратна кислота

Поєднай вихідні речовини із продуктами реакції з урахуванням концентрації **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** HNO_3

- ☐ CO_2
- ☐ Na_2O
- ☐ Cu
- ☐ BaCl_2
- ☐ KOH
- ☐ 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:

