

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

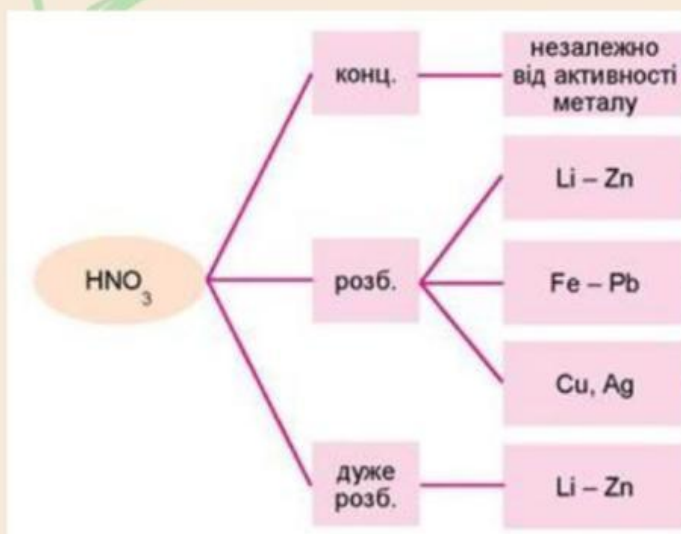
S

$$Rb + H_2SO_4(k) \rightarrow Rb_2SO_4 + \text{[green box]} + H_2O$$
$$Pb + H_2SO_4(k) \rightarrow PbSO_4 + \text{[green box]} + H_2O$$
$$\text{Cu} + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{k}) \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{H}_2 + \text{H}_2\text{O}$$
$$\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{k}) \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2 + \text{H}_2\text{O}$$
$$Ag + H_2SO_4(k) \rightarrow Ag_2SO_4 + \text{[green box]} + H_2O$$
$$Ag + H_2SO_4(k) \rightarrow Ag_2SO_4 + \text{[green box]} + H_2O$$

Допишіть можливі рівняння реакцій (продукти реакції записуємо у такій послідовності: сіль+побічний продукт+вода **або** сіль+побічний продукт)

нітратна кислота

Поєднай вихідні речовини із продуктами реакції з урахуванням концентрації **HNO₃**



сіль + N₂↑ + H₂O
безбарвний

сіль + NH₄NO₃ + H₂O

сіль + NO↑ + H₂O
безбарвний

сіль + NO₂↑ + H₂O
бурий

сіль + N₂O↑ + H₂O
безбарвний

Оберіть речовини з якими реагує **розбавлена HNO₃**

- ☐ CO₂
- ☐ Na₂O
- ☐ Cu
- ☐ BaCl₂
- ☐ KOH
- ☐ NaNO₃

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:

