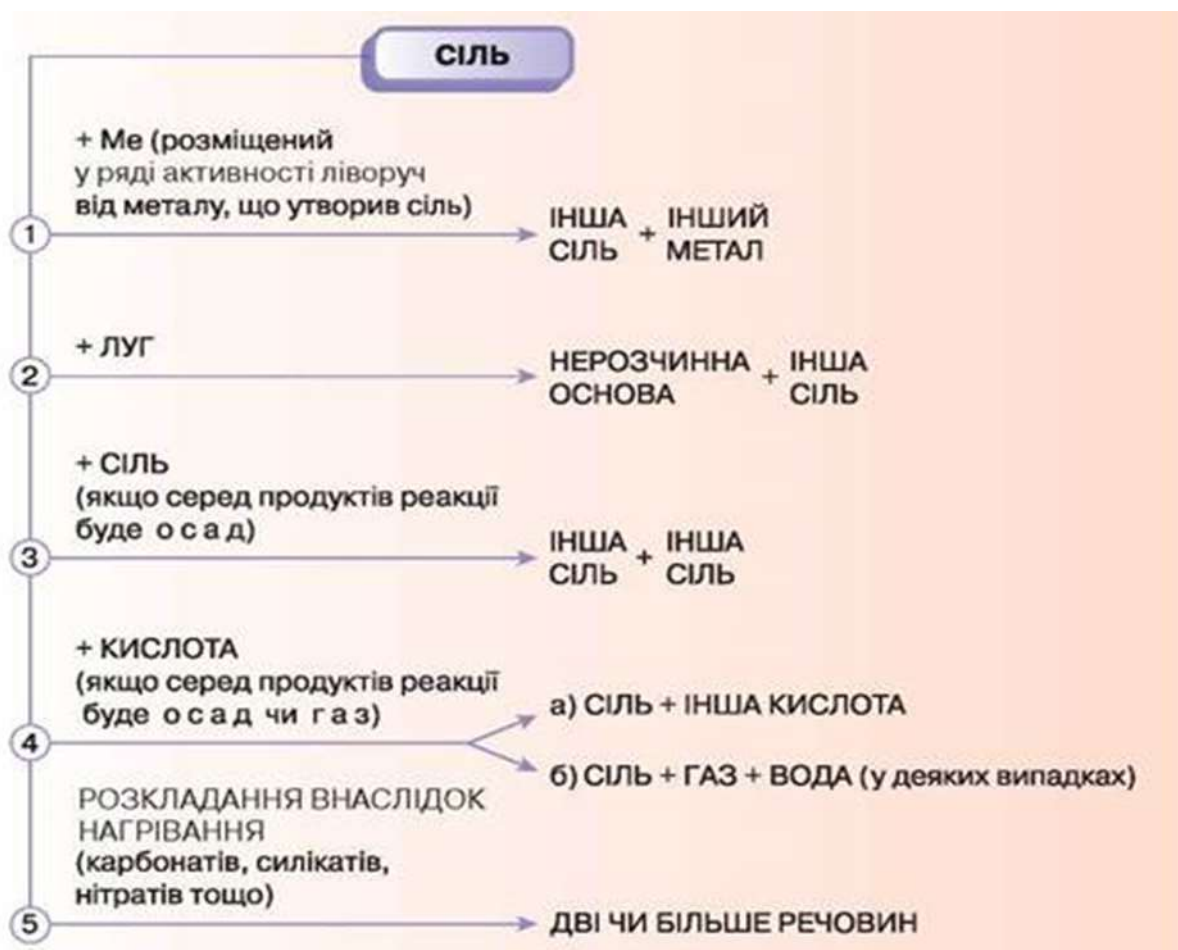


Тема. Виконання вправ.

Мета уроку: закріпити знання про хімічні властивості солей.

Пригадайте!



Після опрацювання § 36 виконайте вправи:

А) Оберіть метали, які **не будуть** витіснити атоми Меркурію з його солі **HgSO₄**.

- ☐ Cr
- ☐ Au
- ☐ Ni

Б) Оберіть ряд металів, які **будуть** витіснити атоми Феруму з його солі **FeCl₃**.

- ☐ Pb, Cd, Co
- ☐ Zn, Mg, Al
- ☐ Pt, Cu, Ag

В) Доповніть схеми хімічних реакцій можливими формулами солей і перетворіть їх на рівняння.

- а) $\dots + \text{KOH} \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2 + \dots$
- б) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \dots \rightarrow \text{CaCO}_3 + \dots$
- в) $\text{AlCl}_3 + \dots \rightarrow \text{AgCl} + \dots$

Г) Обчисліть об'єм вуглекислого газу (н. у.), що виділяється внаслідок взаємодії магній карбонату масою 126 г із хлоридною кислотою.