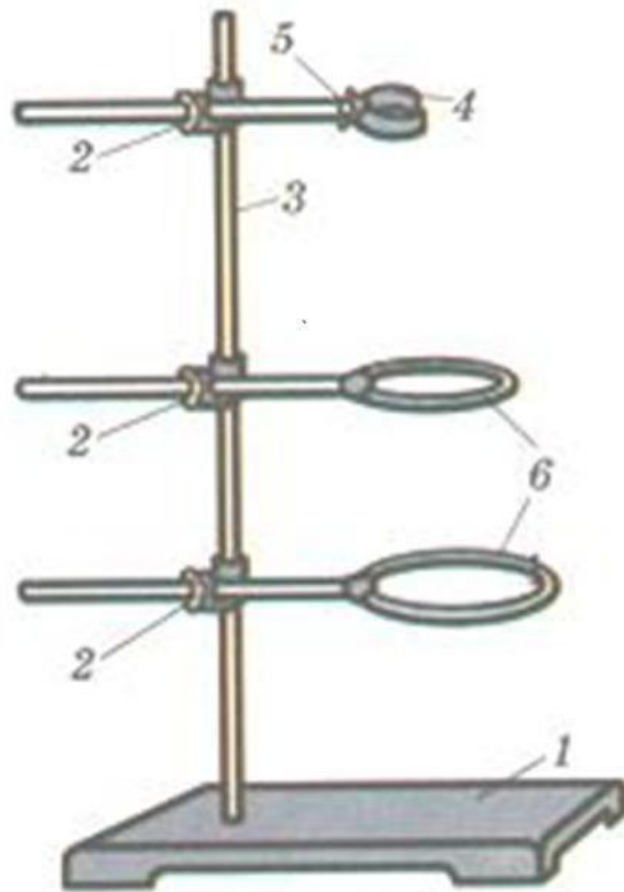




2. Обери метал, який буде реагувати з розчином цинк сульфату.
- A Ni;
 - Б Fe;
 - В Cu;
 - Г Mg.
3. Обери сіль, водний розчин якої буде реагувати зі свинцем.
- A FeSO_4 ;
 - Б CuSO_4 ;
 - В ZnCl_2 ;
 - Г $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$.
4. Обери метал, який НЕ буде реагувати з розчином ферум(II) хлориду.
- A Zn;
 - Б Mn;
 - В Sn;
 - Г Cr.
5. Обери сіль, водний розчин якої НЕ буде реагувати з кадмієм.
- A CuSO_4 ;
 - Б NiSO_4 ;
 - В FeCl_3 ;
 - Г AgNO_3 .

- 4.1. Вибери речовини, реакція між якими в розчині відповідає скороченому йонному рівнянню: $S^{2-} + 2H^+ = H_2S \uparrow$.
- А K_2S і H_2SiO_3 ;
 - Б K_2S і H_2O ;
 - В K_2S і H_2SO_4 ;
 - Г K_2S і $NaOH$.
- 4.2. Вибери речовини, реакція між якими в розчині відповідає скороченому йонному рівнянню: $3Ag^+ + PO_4^{3-} = Ag_3PO_4 \downarrow$.
- А $AgCl$ і Na_3PO_4 ;
 - Б $AgNO_3$ і K_3PO_4 ;
 - В $AgCl$ і H_3PO_4 ;
 - Г $AgNO_3$ і $AlPO_4$.
- 4.3. Визнач речовини, реакція між якими в розчині відповідає скороченому йонному рівнянню: $Al^{3+} + 3OH^- = Al(OH)_3 \downarrow$.
- А Алюміній нітрат і калій гідроксид;
 - Б алюміній і вода;
 - В алюміній сульфат і купрум(II) гідроксид;
 - Г алюміній оксид і калій гідроксид.
- 4.4. Вибери скорочене йонно-молекулярне рівняння реакції, яка перебігає між розчинами калій сульфіту та хлоридної кислоти.
- А $2H^+ + CO_3^{2-} = H_2O + CO_2 \uparrow$;
 - Б $K_2SO_3 + 2H^+ = 2K^+ + H_2O + SO_2 \uparrow$;
 - В $2H^+ + SO_3^{2-} = H_2O + SO_3$;
 - Г $2H^+ + SO_3^{2-} = H_2O + SO_2 \uparrow$.