

Берілгені

$$V = 500 \text{ мл}$$

$$w = 4.0\%$$

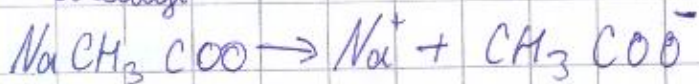
$$\rho = 1.0252 \text{ г/мл}$$

$$M_{\text{р-м}} = 15.02$$

$$w_{\text{засл}} = ?$$

$$m_{\text{засл}} = ?$$

Шешуі



$$m = \frac{\rho}{V} = \frac{1.025}{500} = 0.00205$$

$$w_{\text{засл}} = w \cdot m = 4.0\% \cdot 15.02 = 0.6008$$

3)

Берілгені

$$m(\text{Cu}) = (\text{Fe}) = (\text{Zn}) = 62$$

$$\text{қосынды} = 150 \text{ г}$$

$$\text{HCl} = 15\%$$

$$W = ?$$

Шешуі

$$m = \frac{6}{150} = 0.042$$

$$W = 0.04 \cdot 100\% = 0.04\%$$

Берілгені

$P, S = A$ қосындысы с.к. сондай

P - атан сандары бірауы B, C, D, E

S - атан саны B, C, D, E қатарында келіңді

$$W_1 = 72,131\% (B)$$

$$W_2 = 63,96\% (C)$$

$$W_3 = 84,41\% (D)$$

$$W_4 = 56,41\% (E)$$

$$W_5 = 43,71\% (A)$$

Белгілер $A-E$

Шешімі.

$$m = M(P, S) = 30 + 32 = 62.$$

$$n = \frac{62}{72,131\%} = 85,854721.$$

$$h = \frac{62}{85,854721}$$

Берілгені

$$V = 100 \text{ мл ортос } \text{Na}_2\text{SO}_4$$

$$m = 1.6 \text{ г. } \text{BaSO}_4$$

$$K_{sp}(\text{AgCl}) = 1.8 \cdot 10^{-10}$$

$$K_{sp}(\text{Ag}_2\text{SO}_4) = 3.2 \cdot 10^{-5}$$

Шешуі

1) Бастапқы $V = 100$

Ba^{+2} концентрация - ?

$$M(\text{Ba}) = 137$$

$$V = \frac{100}{22.4} = 4.464$$

$$K = 100 - 137 = 37 - 4.464 = 32.536$$