

№1. МЕТАЛЛДАР ҚОСПАСЫ

БЕРІЛГЕНІ:

$$m = 29,20$$

$$m(H_2) = 25,95$$

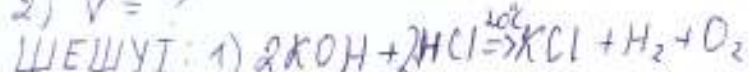
$$t = 20^\circ C$$

$$m = 19,44 \text{ АЗАЙДЫ}$$

$$m(O_2) = 28,43 \text{ АРТТЫ}$$

ТАБУ КЕРЕК: 1) МОЛЬДЫК ҮЛЕСІ - ?

2) $V = ?$



МОЛЬ = 2 МОЛЬ

2) $M(KOH) = 57 \quad \rho = 1,185 \text{ г/МОЛЬ}$

$$V = M \cdot \rho = 57 \cdot 1,185 = 67,545$$

ЖАУАБЫ: 1) КАЛИЙ, ОТТЕГІ, 2 МОЛЬ

2) $V = 67,545$

№2. БЕЛГІСІЗ ЗАТТАР

БЕРІЛГЕНІ:

$$x - m = 20,2\%$$

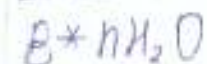
$$m(B * nH_2O) = 9,04$$

$$m(N_2) = 19,01\%$$

$$m(C) = 67,61\%$$

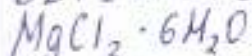
ТАБУ КЕРЕК: $n = ? \quad N_2 = ?$

ШЕШУІ: $n = 1$

ЖАУАБЫ: $n = 1$.

№3. БИШОФИТ

БЕРІЛГЕНІ:



1- РЕАКЦИЯ:

$$t = 300^\circ\text{C}$$

2- РЕАКЦИЯ:

$$m = 0,2912$$

1- ЕРІТІНДІ:

$$V = 100 \text{ мл}$$

ТАБУ КЕРЕК: $\text{pH} = ?$ $m = ?$

ШЕШУІ:

$$\text{№4. } \rho = 3,75 \text{ г/л}$$

ТАБУ КЕРЕК: 1) МОЛЕКУЛАЛЫҚ ФОРМУЛА - ?

2) ҮШ ИЗОМЕРЛЕРІ - ?

3) ҚҰРЫЛЫМДЫҚ ФОРМУЛА - ?

4) САПАЛЫҚ ҚҰРЫЛЫМЫ - ?

$$\text{ШЕШУІ: } \rho = 3,75 \text{ г/л}$$

