

Дано

$$m_K = 22,80 \text{ г}$$

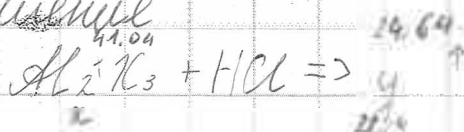
$$V_H = 24,64 \text{ л (н.у.)}$$

$$\kappa = 1,25 \text{ Al}$$

$$w_K = ?$$

$$x = ?$$

Решение



$$M(\text{HCl}) = 1 + 35 = 36$$

$$\frac{m}{M} \text{ Al} = \frac{x}{1,25} = \frac{22,80}{1,25} = 18,24 \Rightarrow \text{Al}_2\text{K}_3 = 18,24 + 22,80 = 41,04$$

$$\frac{41,04}{100} = \frac{24,64}{22,4} = \frac{24,64}{41,04 \cdot 22,4} \approx \frac{24,64}{119,2} \approx 0,208$$

Ж

Ж

$$w(\text{K}) = 86,62\%$$

$$w(\text{Al}) = 100\% - 86,62\% = 13,38\%$$

$$w = \frac{m}{M}$$

$$\frac{m}{M} = x$$

$$M_{\text{H}_2\text{SO}_4} = 1 \cdot 2 + 32 = 34$$

$$86,62\% =$$

$$\frac{m}{M} = x$$

SKO

SKO

SKO

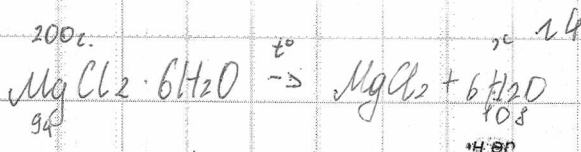
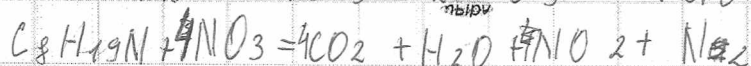
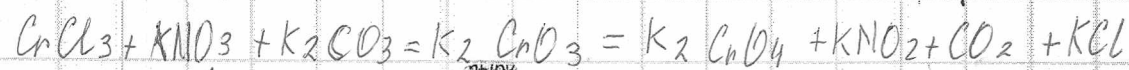
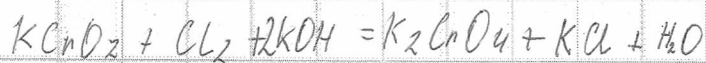
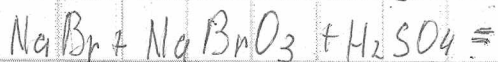
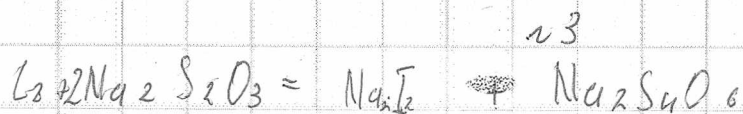
SKO

SKO

SKO

Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника

Парақ / Страница № 2

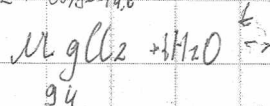


$$M(MgCl_2) = 24 + 35 \cdot 2 = 24 + 70 = 94$$

$$M(6H_2O) = 6(12) + 16 \cdot 6 = 12 + 96 = 108$$

$$\frac{100}{94} = \frac{x}{108}$$

$$2 \cdot 65.8 = 131.6$$



$$\frac{100 \cdot 108}{94} = x$$

$$\frac{100 \cdot 108}{94} = x$$

$$x =$$

Парақтың артқы жағын толтырмаңыз / Обратную сторону листа не заполнять

ҚАЗАҚСТАН РЕСПУБЛИКАСЫ
БІЛІМ ЖӘНЕ ҒЫЛЫМ МИНИСТРЛІГІНІҢ
"ДАРЫН" РЕСПУБЛИКАЛЫҚ ҒЫЛЫМИ-ПРАКТИКАЛЫҚ ОРТАЛЫҒЫ
РЕСПУБЛИКАЛЫҚ МЕМЛЕКЕТТІК ҚАЗЫНАЛЫҚ КӨСІПОРНЫ