

№1

Задача

$$m(AlX_2) = 22,802$$

$$V(H_2) = 24,64 л$$

$$m(X) = 1,25x \text{ Бөлімше } m(Al)$$

$$m(Al) = ?$$

$$m(X_2) = ?$$

Решение:



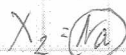
$$X + X \cdot 1,25 = 22,80$$

$$X + 1,25X = 22,80$$

$$2,25X = 22,80$$

$$X \approx 1,01 \text{ (m(Al))}$$

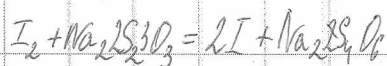
$$22,80 - 1,01 = 21,79 \text{ (m(X}_2\text{))}$$



№2 Задача

№2.

Реакция 1.



Реакция 2.



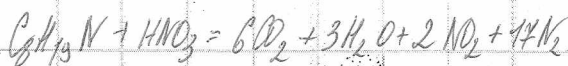
Реакция 3.



Реакция 4. Cr



Реакция 5.



№3

Задача

$$P(MgO) = 65,8\%$$