

*Дев Димитр*

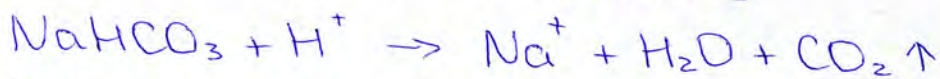
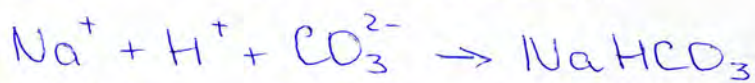
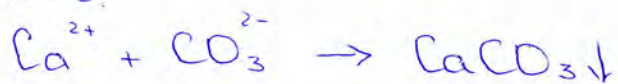
N. 1.

Неверной методикой является первая методика, согласно которой окраска должна появиться. Однако изначально раствор уже будет малиновым, так как среда щелочная. 45

N. 2.

Наибольшую точность результата дает третья методика, так как в ходе ее реализации раствор фильтруется.  $(CaCO_3)$  25

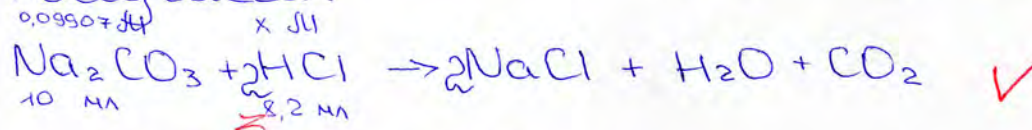
N. 3.



N. 4.

По методике стандартизации HCl

получаем:



$$0,09907 \text{ M} \cdot 10 \text{ мл} = x \text{ M} \cdot 8,2 \text{ мл} \quad 1:1$$

$$x = 0,1208 \text{ M}$$

Для исчезновения окраски раствора в среднем понадобилось 10,5 мл HCl. Значит:

$$c(Ca^{2+}) = \frac{0,1208 \text{ M} \cdot 10,5 \text{ мл}}{10 \text{ мл}} = 0,12684 \text{ M} \quad \checkmark$$

$$n(Ca^{2+}) = 0,12684 \text{ M} \cdot 10 \text{ мл} = 1,2684 \text{ ммоль}$$

N. 5.

$$w(CaCl_2) = \frac{m(CaCl_2)}{m_{\text{меси}}} \cdot 100\%$$

$$w(Ca(NO_3)_2) = \frac{m(Ca(NO_3)_2)}{m} \cdot 100\%$$

за выполнение работ 156

$$m(\overset{27}{Ca}) = n(\overset{27}{Ca}) \cdot Mr(\overset{27}{Ca}) = 1,2684 \cdot 40 = 50,744 \approx 50,7 \text{ mg} = 0,052 \text{ g} \quad \checkmark$$

Задача 11-1.

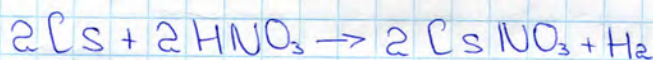
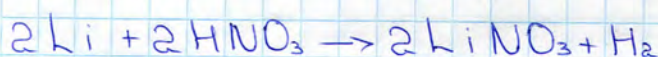
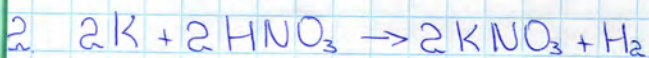
1. Элемент x: K

Элемент y: Li

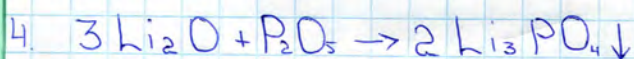
Элемент z: Cs

$$\frac{Mr(z) - Mr(Cs)}{Mr(x) - Mr(K)} = \frac{132,91}{39,098} \approx 3$$

$$\frac{Mr(z) - Mr(Cs)}{Mr(y) - Mr(Li)} = \frac{132,91}{6,941} \approx 19$$



3. -



5. E -  $Li_3N$  ✓

D: Li - H - H - Li

Задача 11-6.

3.  ~~$v \sim c^n$ ,  $v \sim \frac{1}{t} \Rightarrow c^n \sim \frac{1}{t}$ ,  $c^n t = const$~~  →

α1102

~~$0,1^n \cdot 5 = 0,2^n \cdot 25$~~

~~$2 \cdot 0,1^n = 0,2^n$~~

~~$n(3) = 1$~~

~~$2 \cdot v \sim \frac{1}{t}, \quad v \sim p^n$~~

✓  
+ 2 баниса у герн.