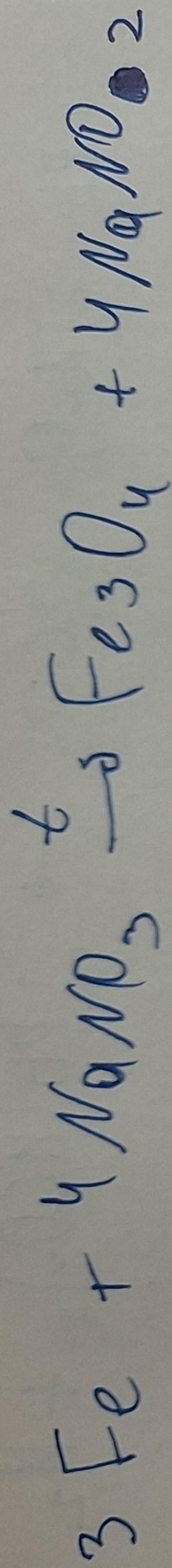


N 1



Fe - железо

NaNO_3 - натрий нитрат

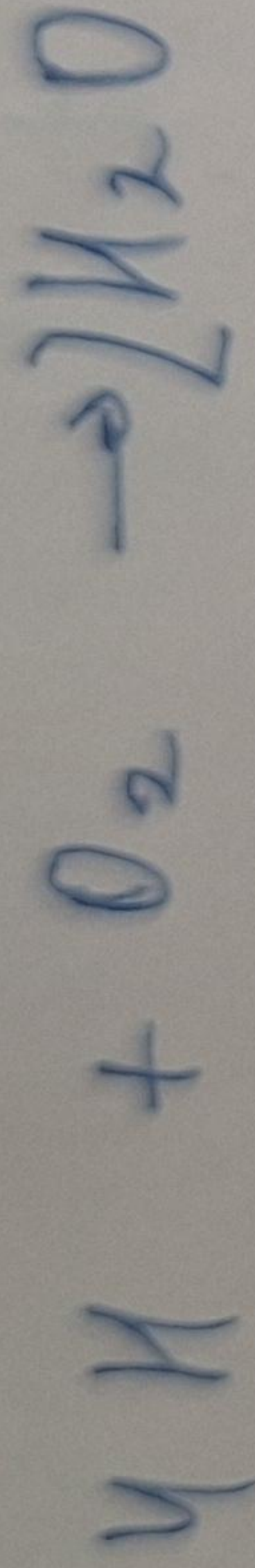
Fe_3O_4 - окис железа (II, III)

NaNO_2 - натрий нитрит

N2

$$m(C) = 20000 \cdot 0,85 = 17000 \text{ u}$$

$$m(H) = 20000 \cdot 0,15 = 3000 \text{ u}$$



$$n(C) = \frac{17000}{12} = 1416,67 \text{ mol}$$

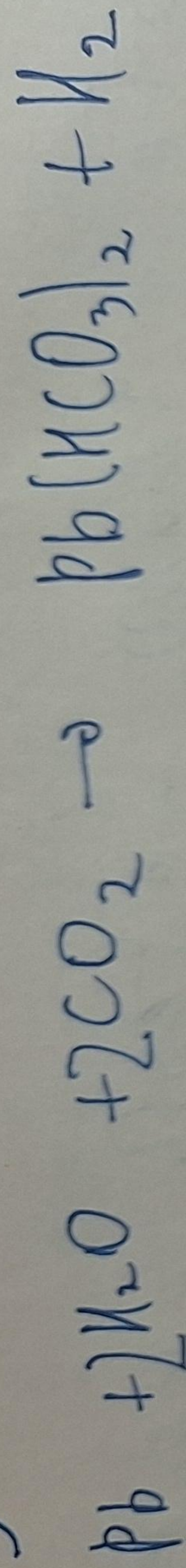
$$n(H) = 3000 \text{ mol}$$

$$n(O_2) = n(C) + \frac{1}{4} n(H) = 2166,67 \text{ mol}$$

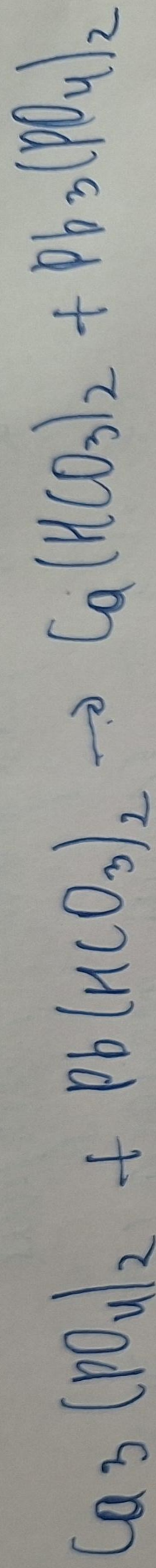
$$V(O_2) = n \cdot V_m = 2166,67 \cdot 22,4 = 48533,408 \text{ u}$$

$$V(\text{bong}) = \frac{V(O_2)}{0,21} = 23111,5 \text{ u}$$

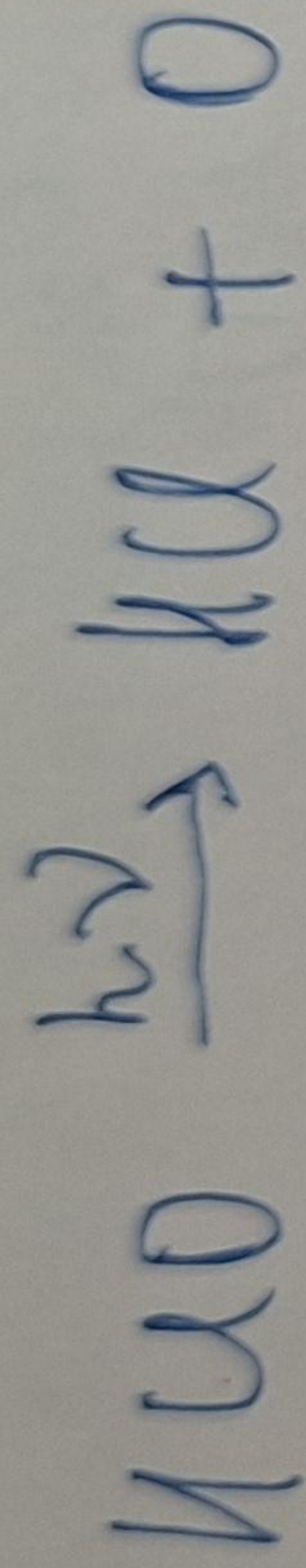
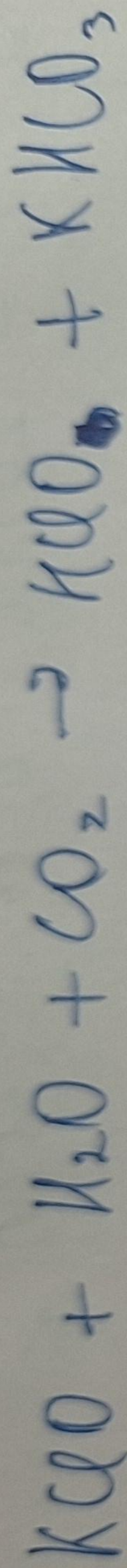
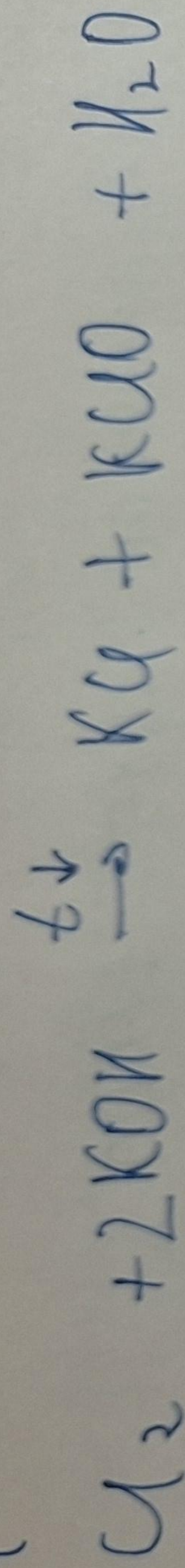
N3



гидрокарбонат свинца (II)



№4



~~КХ~~ КХ - хлорид калия

КХО - хлорит калия

H_2O - вода

HClO - ~~хлорит~~ хлорноватистая кислота

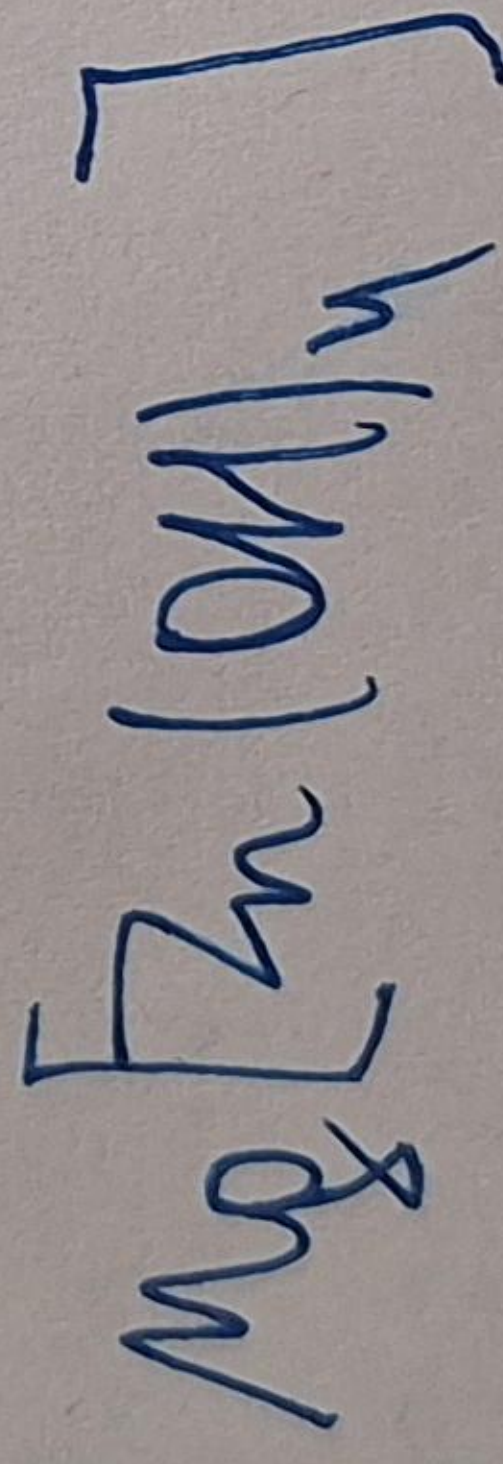
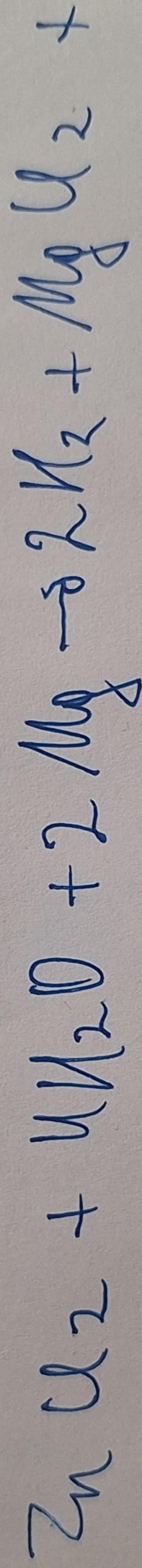
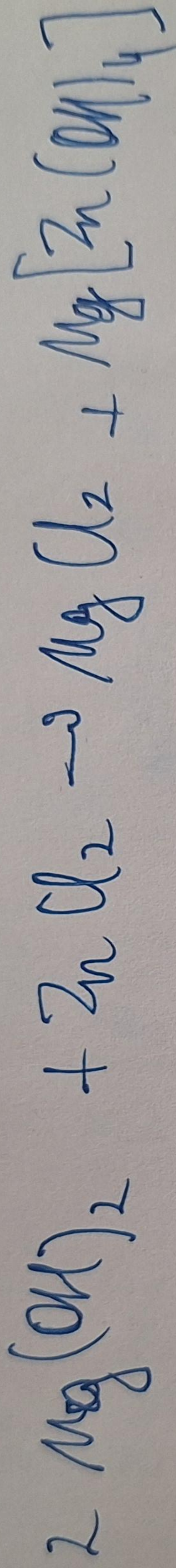
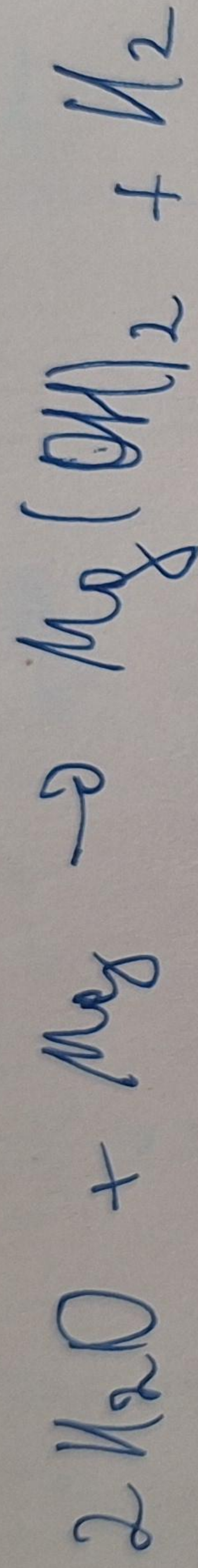
KHCO_3 - гидрокарбонат калия

HCl - хлороводородная кислота

O - атомарный кислород.

~~Эти карбонаты могут разлагаться в воде
кислота выделяется разлагаясь с $Mg(OH)_2$ и выделяется~~

Размолотый порошок извести имеет вы-за
защитной пленки, Mg разлагается как в
воде, так и в образующемся HCl .



№6

БЛ

БХ

СХ

З -

А -

NaNO_3

NaNO_2

NH_4NO_3

O_2

N_2

натрия

натрия

~~натрия~~ аммония

кислорода

азота

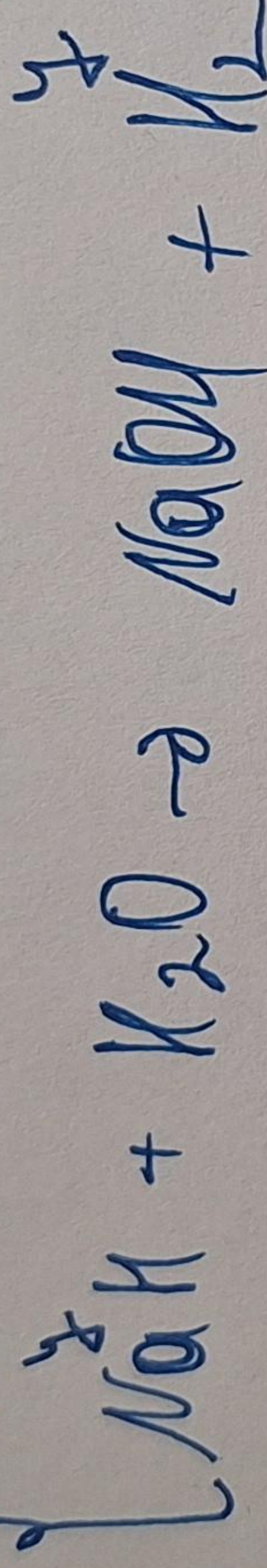
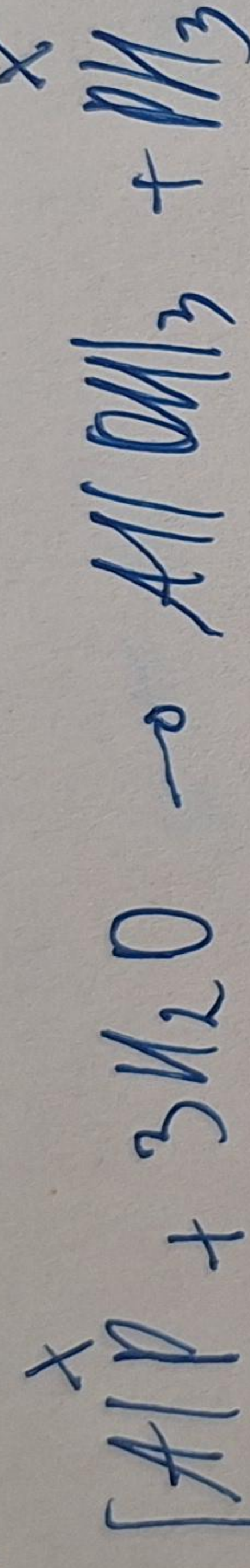
№ 7

в см AlP и $NaH = 30,8\%$.

Если не образовалась реакция, то Al останется

в $Na[Al(OH)_4]$

в другом бугле.



Пусть

$n(AlP) = x$ моль

$n(NaH) = y$ моль

$$\begin{cases} 34x + 24y = 8,4 \end{cases}$$

$$\begin{cases} 58x + 24y = 30,8 \end{cases}$$

$$x = 0,2$$

$$y = 0,8$$

$$m(Na[Al(OH)_4]) = 0,2 \cdot 118 = 23,6\%$$

$$\omega(Na[Al(OH)_4]) = \frac{23,6}{449,6 + 30,8 - 8,4} \cdot 100(\%) = 5,75\%$$