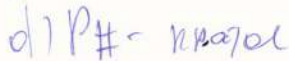
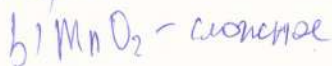
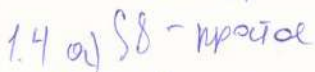
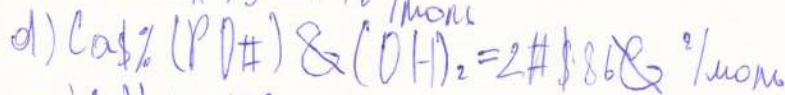
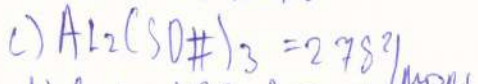
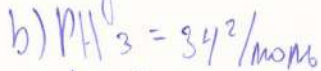
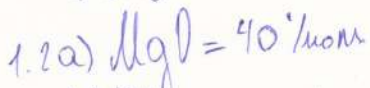
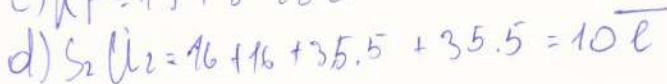
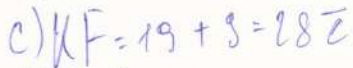
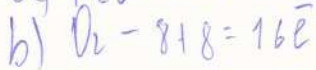
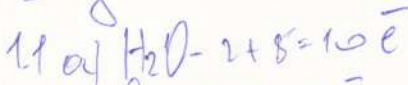
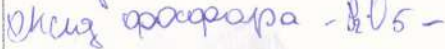
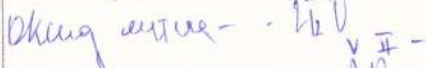
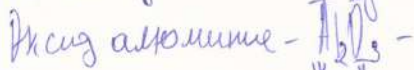


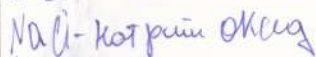
3 адрме : 1



3 адрме : 2



2.2



Задача: 3

3.1 P_2O - кислотный

K_2O - основной

SO_3 - кислотный

CO_2 - кислотный

CaO - основной

3.2

$P_2O = P_2 + O = P_2O$ - кислотный, так как P - неметалл

$K_2O = K_2 + O = K_2O$ - основной, так как K - металл

$SO_3 = S + O_3 = SO_3$ - кислотный, так как S - неметалл

$CO_2 = C + O_2 = CO_2$ - кислотный, так как C - неметалл

$CaO = Ca + O = CaO$ - основной, так как Ca - металл

~~H_2S_3~~

Задача: 4

4.1 $\frac{100}{66.5} \cdot 100\% = 150\%$

$\frac{400}{8\%} \cdot 100\% = 5000\%$

4.2

4.3

шар - ? + 20

~~шар - ? вода -~~

Решение:
вода: 0,5 л

4.4

$66.5 : 5 = 13,3$

$66.5 + 13,3 \cdot 5 = 133,5$ - масса сухого сахара

$$M = M_r$$

$$M_r(\text{MgO}) = 24 + 16 = 40.$$

$$M_r(\text{PH}_3) = 31 + (3 \cdot 1) = 31 + 3 = 34$$

~~scribbled out text~~

$$M_r(\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3) = 27 \cdot 2 + 32 + 16 \cdot 4 = 54 + 32 + 64 \cdot 3 = 54 + 32 + 192$$

Ca

$$M_r(\text{H}_2\text{O}) = 18$$

$$M = M_r$$

$$M \text{ H}_2\text{O} = 18$$

$$M_r(\text{MgO}) = 24 + 16 = 40$$

$$M = 40 \text{ g/mol}$$