

азачово

(-), 5(N), 1(Y), 13(C), 16(H), 4(O).

Предположим, что X - N, потому что азот в виде простого вещества N₂ проявляет валентность 3;

Y - Cl, потому что его радиус атома больше азота, а также потому что подходит по массе.

Z - Na, потому что соединение содержит катион ~~Na⁺~~ ⁺, что указывает на однозарядность иона.

Плани образом, при подлете маловая доля Na в соединении $\approx 6,9\%$: *другие варианты рассуждений?*

$$W(\text{Na}) = \frac{A_r(\text{Na})}{M_r(\text{NaC}_{13}\text{N}_3\text{H}_{16}\text{ClO}_4)} = \frac{23}{23 + 13 \cdot 12 + 14 \cdot 3 + 16 + 35,5 + 16 \cdot 4} \approx 0,06835 \approx 6,84\%$$

N1.

As.

В невозб. состоянии: [Ar] · 4s² 3d¹⁰ 4p³ — три ~~непаренных~~ ^{непаренных} 4p электрона.

В высшей степени окисления $\Sigma e^-(\text{As}^{3-}) = 33e^- + 3e^- = 36e^-$.

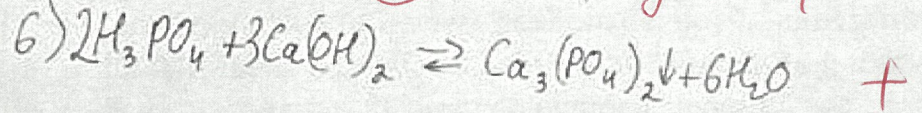
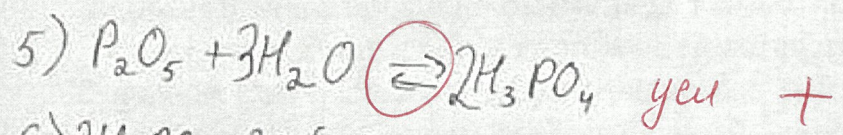
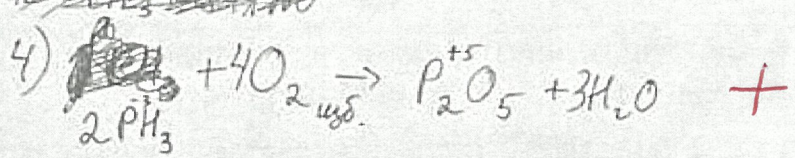
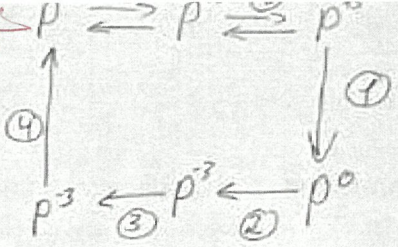
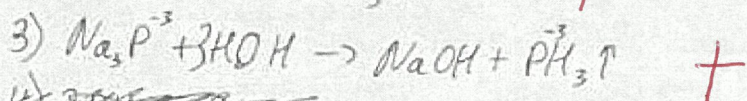
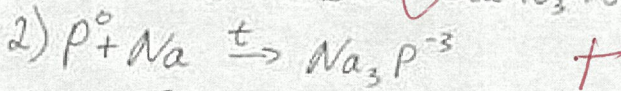
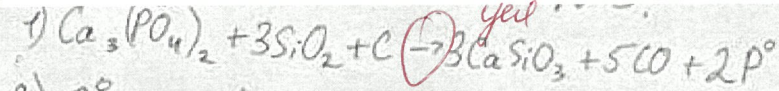
$$\frac{36e^-}{3e^-} = \underline{12} \Rightarrow \text{элемент подходит.} \quad + \quad \textcircled{120}$$

№	1	2	3	4	5	6	Σ
e^-	12	9	15	14	8	3	61

исключаем

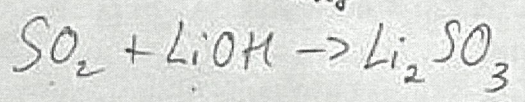
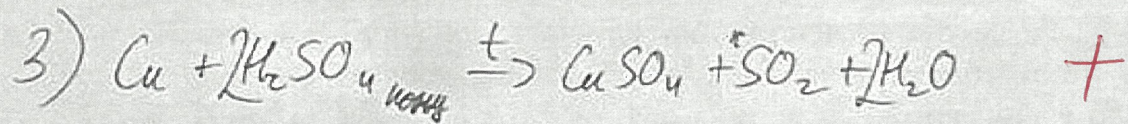
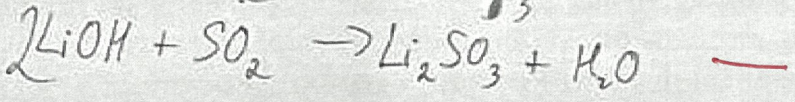
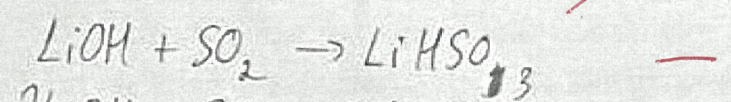
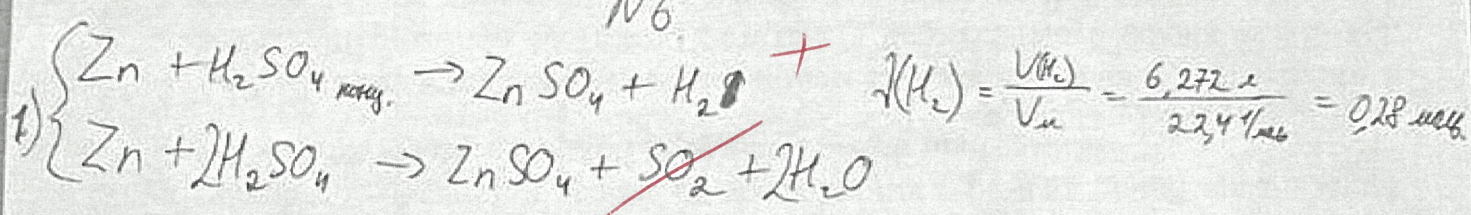
Чистовик

14.10.60



150

N6

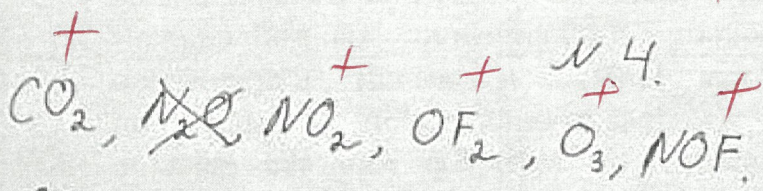


Чистовик

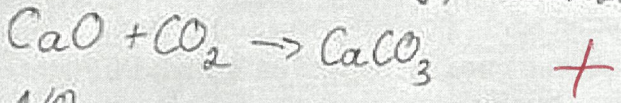
- 1) $NaO_2C_2H_3$ - CH_3COONa - средняя соль - ацетат натрия.
- 2) $N_2O_4 K_8S$ - $(NH_4)_2SO_4$ - средняя соль - сульфат натрия.
- 3) H_4NaAlO_4 - $Na[Al(OH)_4]$ - комплексная соль - тетрагидроксидат натрия.
- 4) $O_{12}Se_3Au_2$ - $Au_2(SeO_4)_3$ - средняя соль - селенат золота.

100

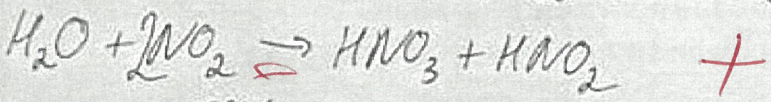
111



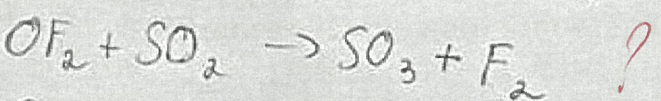
CO_2 - кислотный оксид, является самообразующим



NO_2 - кислотный самообразующий оксид.

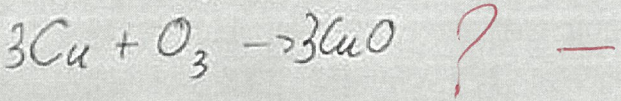


OF_2 - ~~сильный~~ взрывоопасный, сильный окислитель

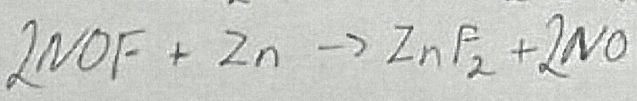
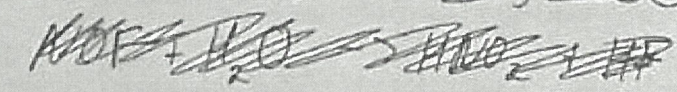


O_3 - озон, сильный окислитель.

145



NOF - ~~нитрозилфторид~~ нитрозилфторид, ~~нестабильный~~ неустойчив.



Чистован