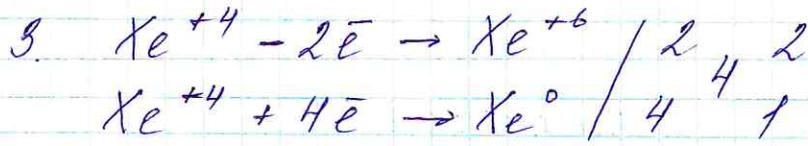
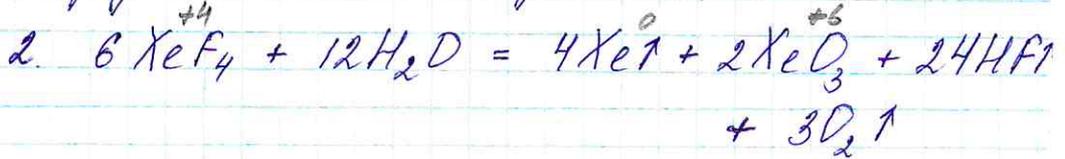


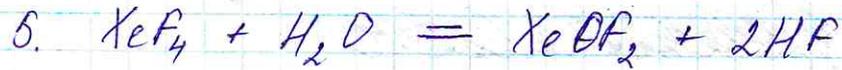
(5)

10.1.

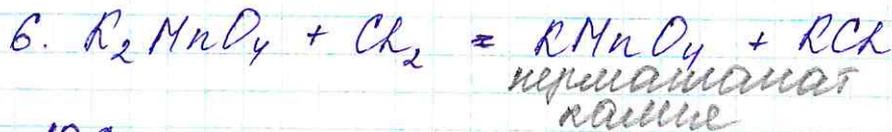
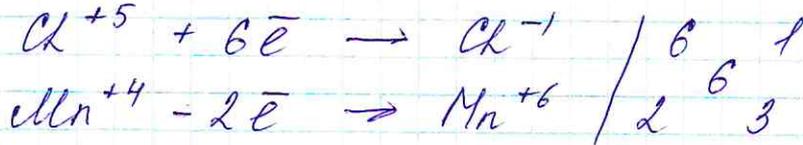
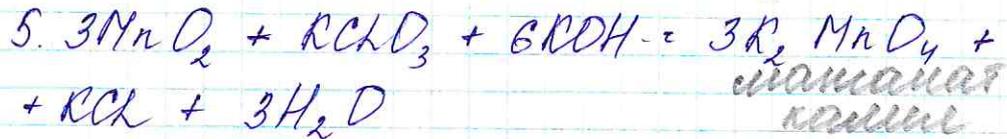
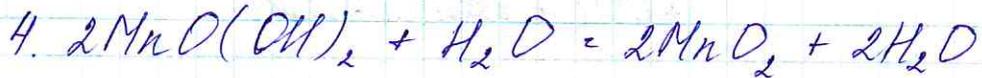
1. Вюрстенов - ксенон (Xe), элемент
8 группы Д. И. Менделеева.



4. (Xe⁺⁴) - восстановитель и окислитель.



10.2.



10.3.

1. Маяковская химическая индустрия -
качественно химическая, которая работает.

от безжелезистой в процессе дуть и шихты
превращение пудрою безжелезиста в
шар. (5)

10.5.

1. $FeCl_3 + 3KOH = Fe(OH)_3 \downarrow + 3KCl$ -
выпадение бурого осадка (красновато-
коричневого).

2. $2KCrO_2 + 3Cl_2 + 8KOH = 2K_2CrO_4 + 6KCl +$
 $+ H_2O$ - окрашивание раствора в
жёлтый цвет.

3. $K_2Cr_2O_7 + 2KOH = 2K_2CrO_4 + H_2O$ -
образование средней соли и окраши-
вание раствора в жёлтый цвет.

5. $3Fe(CN)_2 + 4KOH =$
 $= 2K_4[Fe(CN)_6] + 2Fe(OH)_2 \downarrow$ - образо-
вание жёлтой кровяной соли.

4. $BiJ_3 + KI = K[BiJ_4]$ - образова-
ние шестивалентной соли.

10.4.

Числовалентная - $CxHy$.

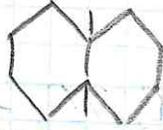
(5)

$$x : y = 22,78 : 15,44 = 7,24 : 13,04 =$$

$$= \frac{7,24}{7,24} : \frac{13,04}{7,24} = 1 : 1,8 \Rightarrow$$

$$\Rightarrow (1 : 1,8) \cdot 10 = 10 : 18.$$

формула - C₁₀H₁₈ - декалин
возможные структуры углеводорода:



цис-декалин



транс-декалин



695