

X951

230/60,52%

Пономаренко 98
 Анастасия 98

Задание №2.

Азот - N₂¹ Водород - H₂¹ Аммиак - NH₃⁰
 Гелий - He⁰ Озон - O₃¹ Углекислый газ - CO₂⁰

а) N₂; He; H₂; O₃ 48

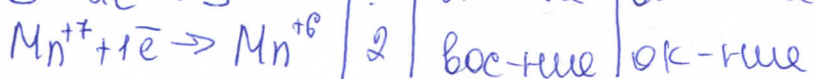
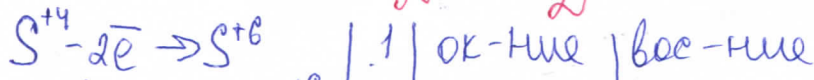
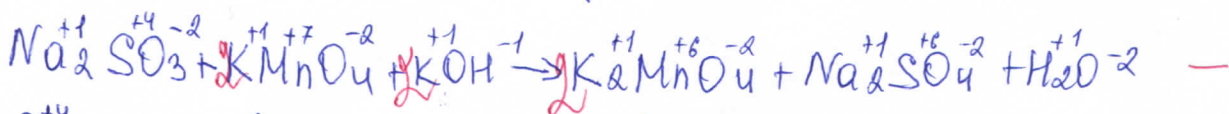
б) CO₂ 18

в) CH₄ 08

г) CH₄ 08

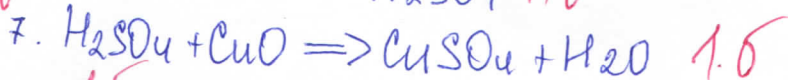
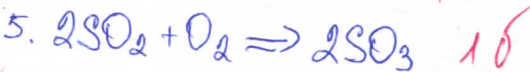
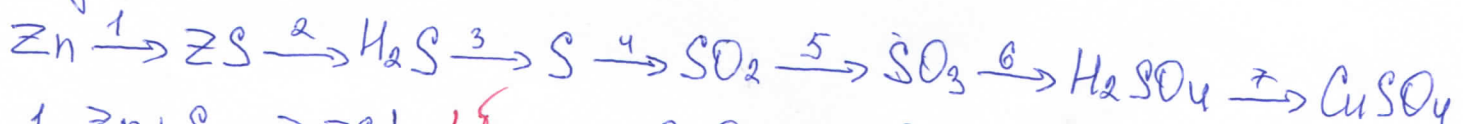
98

Задание №3.



38

Задание №4.



98

№5.

Дано:

$$m(MgSO_4) = 452$$

$$w(MgSO_4) = 27\%$$

$$m(BaSO_4) = ?$$

Решение:



$$Mr = 24 + 32 + 16 \cdot 4 = 120 \text{ г/моль}$$

$$Mr = 137 + 32 + 16 \cdot 4 = 233 \text{ г/моль}$$

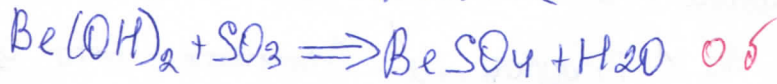
$$\frac{120 \text{ г/моль}}{452} = \frac{233 \text{ г/моль}}{x}$$

$$x = \frac{452 \cdot 233 \text{ г/моль}}{120 \text{ г/моль}} = 87,3752$$

Ответ: $m(BaSO_4) = 87,3752$

98

Задание №1.



ИЗДАТЕЛЬСТВО
УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ
СОЮЗПРОСВЕЩЕНИЕ
МОСКВА
1987 г.