

Бланк ответов



Класс

8

Аудитория

Название предмета

Х И М И Я

Дата проведения (дд-мм-гг)

19 - 11 - 19

Лист №

Шифр

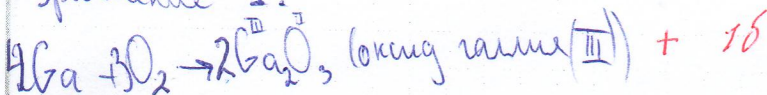
X-8-5

Задание 1.

1. Галлий +
2. Водород Кислород +
3. Водород +
4. Кремний +
5. Натрий +
6. Углерод +
7. Селен +
8. Хлор +
9. Уран +
10. Германий +

10б

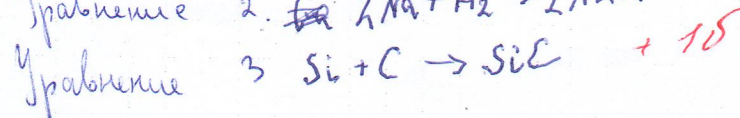
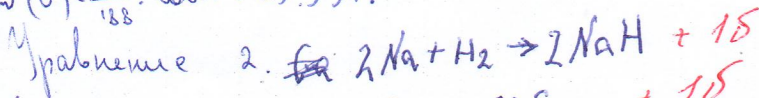
Уравнение 1.



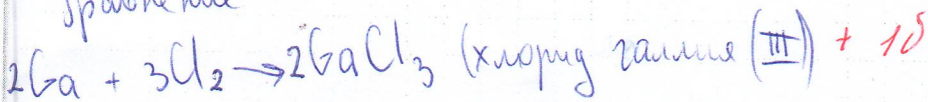
$$M_r(Ba_2O_3) = 140 + 48 = 188$$

$$\omega(Ba) = \frac{140}{188} \cdot 100\% = 74.47\%$$

$$\omega(O) = \frac{48}{188} \cdot 100\% = 25.53\%$$



Уравнение 4.



$$M_r(BaCl_2) = 70 + 106.5 = 176.5$$

$$\omega(Ba) = \frac{70}{176.5} \cdot 100\% = 39.66\%$$

$$\omega(Cl) = \frac{106.5}{176.5} \cdot 100\% = 60.34\%$$

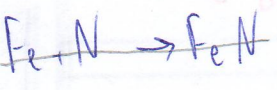
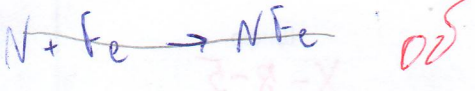
Задание 2.

- | | | | |
|--------|--------|--------|---------|
| 1. 5 + | 4. 8 + | 7. 2 + | 10. a + |
| 2. 6 + | 5. 8 + | 8. 2 + | |
| 3. 6 + | 6. 6 + | 9. 5 + | |

10б

Задача 3. и серы
 Железо можно собрать магнитом, соль с парадиком кипеть в воде, парадик всплывает, соль растворится в воде и семью котом выкипятить [серы останется на дне] - 20.
 Задача 4.

Азот (N)



[Faint handwritten notes and calculations, including chemical formulas like H2O, H2, and various numbers.]