

Задание 1. Химический кроссворд

По горизонтали: 105

4. Кабачок +

6. Витамин +

7. Индикатор +

10. Экстракция +

По вертикали:

1. Вероника +

2. Штатив +

3. Ступка +

5. Фильтр +

8. Газомер +

9. Цилиндр +

Задание 2. 65

1. а), б) -

2. а), б) +

3. а) +

4. б) +

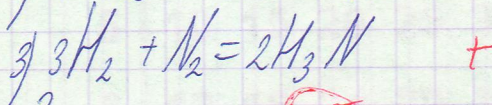
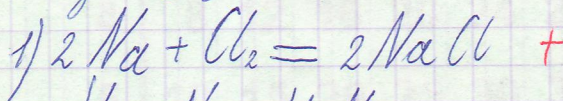
5. б) -

Х-Л-Л

Оценка: 258

6. в) +
 4. б) +
 8. в) +
 9. в) -
 10. г) -

Задача 3 25



Задача 4 65

1. Заряды: К-положительный, А-положительный,
 вещество - CaCl_2 25

2. $M_r(\text{CaCl}_2) = A_r(\text{Ca}) + A_r(\text{Cl}) \cdot 2 = 40 + 35,5 \cdot 2 = 40 + 71 = 111$

$w(\text{Ca}) = \frac{A_r(\text{Ca}) \cdot 100\%}{M_r(\text{CaCl}_2)} = \frac{40}{111} \cdot 100\% = 36\%$ 45

$w(\text{Cl}) = \frac{A_r(\text{Cl}) \cdot 2 \cdot 100\%}{M_r(\text{CaCl}_2)} = \frac{71}{111} \cdot 100\% = 63\%$

Задача 5

1. 200 г 35,5% сульфата натрия = 71 г сульфата натрия.

Ответ: 71 г сульфата натрия. 15