Уравнения реакций: сохранение атомов и коэффициенты

1. В уравнении $H_2+O_2\rightarrow H_2O$ какие минимальные коэффициенты по порядку?

1. 1,2,1
2. 2,2,1
3. 2,1,2
4. 1,1,1

Правильный ответ: 2,1,2

2. В $N_2+H_2\rightarrow NH_3$ минимальный коэффициент перед H_2?

1. 6
2. 1
3. 3
4. 2

Правильный ответ: 3

3. В $2Mg+O_2\rightarrow 2MgO$ сколько атомов O слева и справа?

1. По 1
2. Слева 1, справа 2
3. По 2
4. Слева 2, справа 4

Правильный ответ: По 2

4. В $CH_4+2O_2 \rightarrow CO_2+2H_2O$ сколько атомов H справа?

1. 6
2. 4
3. 2
4. 8

Правильный ответ: 4

5. Уравняйте $Fe+O_2 \rightarrow Fe_2O_3$. Коэффициент перед Fe?

1. 3
2. 6
3. 4
4. 2

Правильный ответ: 4

6. Для $CaCO_3 \rightarrow CaO+CO_2$ какие коэффициенты минимальны?

1. 2,1,1
2. 1,1,2
3. 1,1,1
4. 1,2,1

Правильный ответ: 1,1,1

7. В $2H_2O_2 \rightarrow 2H_2O + O_2$ общее число атомов кислорода справа?

1. 4
2. 3
3. 6
4. 2

Правильный ответ: 4

8. В закрытой системе химическая реакция уменьшает общее число атомов данного элемента?

1. Да, если выделяется газ
2. Да, если меняется цвет
3. Нет, атомы перераспределяются
4. Да, если идёт нагрев

Правильный ответ: Нет, атомы перераспределяются

9. В $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$ коэффициент перед HCl определяет что?

1. Формулу H_2Cl
2. Два атома Zn
3. Удвоение атомной массы Cl
4. Две частицы HCl на одну Zn в стехиометрическом соотношении

Правильный ответ: Две частицы HCl на одну Zn в стехиометрическом соотношении

10. Какая запись сохраняет атомы в реакции натрия с хлором?

1. $2Na+Cl_2 \rightarrow 2NaCl$
2. $2Na+Cl_2 \rightarrow NaCl$
3. $Na+Cl_2 \rightarrow NaCl$
4. $Na_2+Cl \rightarrow NaCl$

Правильный ответ: $2Na+Cl_2 \rightarrow 2NaCl$