

Химические формулы.

Вариант 1.

1. Составьте химические формулы следующих веществ:

1. Фуллерена (молекула состоит из шестидесяти атомов углерода);
2. Оксида бария (на каждый атом бария приходится один атом кислорода);
3. Этана (на два атома углерода приходится шесть атомов водорода);

2. Что обозначают следующие записи:

1. N_2 ;
2. $2N$;
3. $5N_2O_5$;
4. $6 N_2$.

Вариант 2.

1. Составьте химические формулы следующих веществ:

1. Азота (молекула состоит из двух атомов);
2. Оксида алюминия (на два атома алюминия приходится три атома кислорода);
3. Метана (на один атом углерода приходится четыре атома водорода).

2. Что обозначают следующие записи:

1. O_2 ;
2. $2O$;
3. $4N_2O$;
4. $3 O_2$.

Вариант 3.

1. Составьте химические формулы следующих веществ:

1. Озона (молекула состоит из трех атомов кислорода);
2. Углекислого газа (на каждый атом углерода приходится два атома кислорода);
3. оксида фосфора (V) (на каждые два атома фосфора приходится пять атомов кислорода).

2. Что обозначают следующие записи:

1. H_2 ;

2. $2H$;

3. $8H_2O$;

4. $5 H_2$.

Использована литература:

Суровцева Р.П., Софронов С.В. Задания для самостоятельной работы по химии в 8 классе: Кн. Для учителя.-М.: Просвещение, 1993.-96с.:ил.

Адрес публикации: <https://www.prodenka.org/metodicheskie-razrabotki/504009-himicheskie-formuly>