Тест- тренажер

по теме:

Основные классы неорганических веществ «Оксиды»

1. Какой оксид при комнатной температуре находится в твердом состоянии:

1. MnO_2
2. H_2O
3. CO_2
4. SO_2

2. Данный оксид составляет 80 % массы клетки и выполняет в ней чрезвычайно важные функции:

1. CO_2
2. H_2O
3. CaO
4. NH_3

3. В какой формуле индексы расставлены верно:

1. CO_3
2. Na_2O
3. Ca_2O
4. Al_3O_4

4. Водородное соединение неметалла:

1. H_2S
2. FeS
3. KH
4. H_2SO_4

5. Данное соединение используется для приготовления шипучих напитков:

1. HCl
2. CaO
3. CO_2
4. NH_3

6. Правильно расставлены индексы в химической формуле:

1. Al_2O_3
2. K_2SO_4
3. NH_3
4. CO_3

7. Песок - это:

1. SiO_2
2. Al_2O_3
3. CaO
4. CO_2

8. Оксидом металла является:

1. SO_3
2. Rb_2O
3. FeS
4. Fe_3O_4

9. Правильно расставлены индексы в химической формуле:

1. N_2O_5
2. $Al_2(SO_4)_3$
3. Cl_2O_7
4. C_2O

10. «Сухой лед» - это:

1. SO_3
2. CO_2
3. H_2S
4. CaO

Используемая литература

Рябов М.А., Невская Е.Ю. Тесты по химии: 8 класс: К учебнику Габриеляна О.С «Химия. 8 класс».- М.: Издательство «Экзамен», 2004.- 159с.

В начало