*Тест по теме «Кислород»*

**1 вариант**

1. Какой элемент в земной коре самый распространённый?
2. железо, 2) кремний, 3) кислород, 4) водород.
3. Формулы только оксидов приведены в ряду
4. H2S, FeO, CuO, 3) P2O5, CaO, SO3,
5. K2CO3, CO2, BaO, 4) KOH, Na2O, H2SO4
6. Установите соответствие между формулами оксидов и их названиями.
7. K2O А. Оксид хрома (III)
8. CO2 Б. Оксид калия
9. Cr2O3 В. Оксид марганца (IV)

4)MnO2 Г. Оксид углерода (IV)

1. Верны ли суждения о простом веществе кислороде:

А. Основной источник поступления кислорода в атмосферу – процесс фотосинтез.

Б. Собрать кислород в сосуд можно только методом вытеснения воздуха.

1) верно только А, 3) верны оба суждения,

2) верно только Б, 4) оба суждения неверны.

1. Определите, о каком веществе идёт речь: « Бесцветный газ, без вкуса и запаха. Немного тяжелее воздуха, мало растворяется в воде».
2. азот, 3) водород,
3. кислород, 4) углекислый газ.
4. Найдите правую часть уравнения химической реакции разложения оксида ртути (II) 2HgO = .
5. 2 Hg + O2, 3) 2 Hg2 + O2,
6. Hg + O, 4) Hg2 + O2
7. К каким реакциям относится реакция горения фосфора в кислороде
8. обмена, 3) замещения,
9. разложения, 4) соединения.

**2 вариант**

1. Вещества, которые ускоряют ход химической реакции, но сами при этом не расходуются, называются
2. ингибиторы, 2) катализаторы, 3) индикаторы.
3. Формулы только оксидов приведены в ряду
4. H2SO4, MgO, CuO, 3) P2O5, CaCl2, SO3,
5. Al2O3, SO2, Na2O, 4) K2SiO3, NaOH, NO2
6. Установите соответствие между формулами оксидов и их названиями.
7. BaO А. Оксид хлора (VII)
8. SO2 Б. Оксид бария
9. Cl2O7 В. Оксид кремния (IV)
10. SiO2 Г. Оксид серы (IV)
11. Верны ли суждения о простом веществе кислороде:

А. Кислород в лаборатории можно получить при разложении пероксида водорода.

Б. Кислород весьма ограниченно растворяется в воде.

1) верно только А, 3) верны оба суждения,

2) верно только Б, 4) оба суждения неверны.

1. В виде простого вещества кислород содержится в
2. земной коре, 3) гидросфере,
3. атмосфере, 4) граните.
4. Найдите правую часть уравнения химической реакции горения железа в кислороде 3 Fe + 2 O2 =
5. Fe2O3, 3) 2 FeO3,
6. Fe3O4, 4) 3 FeO2
7. К каким реакциям относится реакция горения угля в кислороде
8. обмена, 3) соединения,
9. разложения 4) замещения.