

Демонстрационный вариант

Промежуточная аттестационная работа для обучающихся 8 классов по химии

1 вариант

1. Формуле CuO соответствует название
1) хлорид меди (II) 2) оксид меди (II)
3) гидроксид меди (II) 4) пероксид меди (II).
2. Заряд ядра атома химического элемента, расположенного в 3-м периоде, IIА группе равен
1) +12 2) +2 3) +10 4) +8
3. Неметаллические свойства элементов усиливаются в ряду
1) B → C → N 2) F → Cl → Br
3) S → P → Si 4) Na → K → Rb
4. В уравнении химической реакции $Mg + 2HCl = X + Y_2$ веществами X и Y соответственно являются:
1) $MgCl_2$ и H_2 2) MgO и Cl_2 3) MgH_2 и Cl_2 4) $MgCl_2$ и H_2O
5. В реакцию с гидроксидом бария вступает:
1) KNO_3 2) H_2SO_4 3) $Fe(OH)_2$ 4) Mg .
6. Путем соединения атомов одного и того же химического элемента образуется связь
1) ионная 2) ковалентная полярная
3) ковалентная неполярная 4) водородная
7. В каком предложении о кислороде говорится как о химическом элементе:
1) кислород поддерживает дыхание 2) кислород входит в состав оксидов
3) кислород мало растворяется в воде 4) кислород можно получить из воздуха.
8. К физическим явлениям относят
1) образование сосульки 2) горение свечи
3) пригорание пищи 4) скисание молока
9. Распознать кислород, полученный опытным путём, можно с помощью:
1) индикатора 2) резкого запаха
3) тлеющей лучинки 4) помутнения известковой воды
10. Реакции соединения соответствует уравнение:
1) $CO_2 + Na_2O = Na_2CO_3$ 2) $2Al(OH)_3 = Al_2O_3 + 3H_2O$
3) $2NH_3 = N_2 + 3H_2$ 4) $2NaOH + H_2SO_4 = Na_2SO_4 + 2H_2O$
11. Массовая доля углерода в углекислом газе равна:
1) 8,8% 2) 27,27% 3) 25,8% 4) 34,2%
12. Массовая доля соли в растворе, полученном при растворении 25 г вещества в 475 г воды, равна
1) 3% 2) 5% 3) 7% 4) 10%

13. При химическом ожоге кислотой кожу, после тщательного промывания водой, необходимо обработать

1) раствором соды

2) раствором уксуса

3) бензином

4) растительным маслом

14. При взаимодействии натрия с водой $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NaOH} + \text{H}_2$ образуется водород массой (н.у.) 5,6 г. Какое количество вещества натрия вступило в реакцию?

15. Установите соответствие между веществом и классом, к которому оно относится:

Вещества:	Класс:
А. SO_2	1. соль
Б. NaOH	2. кислотный оксид
В. HCl	3. основной оксид
Г. Na_2CO_3	4. основание
	5. кислота.

Ответ: впишите соответствующие буквам цифры

А	Б	В	Г