

Подготовка к ГИА.
6 вариант.

A1. Химический элемент расположен в IV периоде, IA группе. Распределению электронов в атоме этого элемента соответствует ряд чисел:

- 1) 2, 8, 8, 2
- 2) 2, 8, 18, 1
- 3) 2, 8, 8, 1
- 4) 2, 8, 18, 2

A2. Наибольший атомный радиус имеет атом:

- 1) олова
- 2) кремния
- 3) свинца
- 4) углерода

A3. Кристаллическую решетку ионного типа имеет вещество, которое

- 1) прочно, плавится при высокой температуре
- 2) пластично, плавится при высокой температуре
- 3) газообразно при 20°C, хорошо растворяется в воде
- 4) хрупко., плавится при невысокой температуре.

A4. В соединении с водородом степень -2 всегда имеют химические элементы

- 1) O, S
- 2) S, N
- 3) O, C
- 4) S, Cl

A5. Индивидуальным химическим веществом является

- 1) кровь
- 2) молоко
- 3) водопроводная вода
- 4) углекислый газ

A6. Признаком химической реакции между растворами гидроксида железа (II) и серной кислотой является

- 1) выделение газа
- 2) образование осадка
- 3) растворение осадка
- 4) появление запаха

A7. Взаимодействие оксида углерода (II) и кислорода относится к реакциям

- 1) соединения
- 2) замещения
- 3) разложения
- 4) обмена

A8. Электрический ток проводит

- 1) раствор этанола
- 2) раствор хлорида аммония
- 3) расплав оксида кремния
- 4) расплав серы

A9. Магний при нормальных условиях реагирует с

- 1) хлороводородной кислотой,
- 2) гидроксидом натрия,
- 3) хлоридом калия,
- 4) водородом

A10. Сокращенное ионное уравнение $Mg^{2+} + 2OH^- = Mg(OH)_2$ соответствует взаимодействию

- 1) раствора соли магния со щёлочью,
- 2) нерастворимой соли магния со щёлочью,
- 3) раствора соли магния с нерастворимым основанием,
- 4) магния со щёлочью

A11. При взаимодействии гидроксида натрия с сульфатом аммония образуется:

- 1) гидроксид аммония;
- 2) аммиак и вода;
- 3) нашатырный спирт;
- 4) соль, аммиак и вода.

A12. Формулы пары веществ, с которыми реагирует соляная кислота:

- 1) Na_2O и $Ca(OH)_2$;
- 2) H_2SO_4 и SO_2 ;
- 3) Na_2O и H_2SO_4 ;
- 4) SO_2 и $Ca(OH)_2$.

A13. Верны ли следующие суждения о чистых веществах и смесях?

А. Морская вода является смесью веществ

Б. Озон является чистым веществом

1) верно только А 2) верно только Б 3) оба верны 4) оба неверны

A14. Какой цвет имеет лакмус в растворах кислот?

1) красный 2) фиолетовый 3) синий 4) желтый

A15. Массовая доля серы в сульфате натрия равна

1) 17,7% 2) 22,5% 3) 32,4% 4) 45,5%

Задания уровня В.

В1. В ряду химических элементов $F—O—N$

1) уменьшается число электронов во внешнем электронном слое атомов

2) усиливаются неметаллические свойства

3) уменьшается радиус атомов

4) уменьшаются заряды ядер атомов

В2. И для метанола и для глицерина характерны

1) газообразное агрегатное состояние 4) растворимость в воде

2) неядовитость

5) принадлежность к классу одноатомных спиртов

3) наличие гидроксогруппы

В3. Установите соответствие между формулой соединения и степенью окисления углерода в ней:

1. H_2CO_3 1) -4

2. CO 2) +2

3. Al_4C_3 3) +4

4) -2

В4. Установите соответствие между веществом и реагентом, с которым оно может вступить в реакцию:

ВЕЩЕСТВО	РЕАГЕНТЫ
А) гидроксид алюминия	1) $NaOH$, O_2
Б) оксид серы (VI)	2) HNO_3 , Cl_2
В) кальций	3) H_2O , Na_2O
	4) $NaOH$, HCl

А	Б	В