

Итоговая контрольная работа по химии 7 класс
Демонстрационный вариант

A1. Символ химического элемента кальция

1. К
2. Ca
3. Cs
4. Cd

A2. Физическим природным явлением является

1. образование глюкозы в зеленом растении
2. лесной пожар
3. высыхание дождевых луж
4. процесс квашения капусты

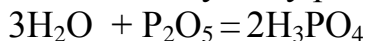
A3. Химическая реакция происходит:

- 1) при испарении воды;
- 2) при «гашении» соды уксусом;
- 3) при плавлении парафина;
- 4) при растворении глюкозы в воде.

A4. Из приведенного перечня выберите ряд, в котором указаны только сложные вещества.

1. кислород, ртуть, оксид азота
2. оксид натрия, вода, серная кислота
3. барий, оксид бария, гидроксид бария
4. кислород, водород, барий

A5. К какому типу реакций относят ниже приведенное уравнение:



- 1) реакция соединения;
- 2) реакция разложения;
- 3) реакция замещения;
- 4) реакция обмена.

A6. Формула соединения пятивалентного азота с кислородом:

- 1) NO;
- 2) N₂O₅;
- 3) N₂O₃;
- 4) NO₂.

A7. Запись 5 H₂O обозначает

- 1) 5 молекул воды;
- 2) 10 атомов водорода и 5 атомов кислорода;
- 3) 5 атомов воды;
- 4) 10 молекул воды.

A8. Из приведенного перечня выберите ряд, в котором указаны только двухвалентные элементы.

1. H, Na, K
2. O, Mg, Zn
3. Na, Mg, Ca
4. Al, P, Cl

Итоговая контрольная работа по химии 8 класс
Демонстрационный вариант

A1. В каком ряду находятся названия только тел?

1. крахмал, белок, соль, песок
2. подсолнечное масло, железо, очки, ложка
3. колба, стакан, фужер, стеклянная банка
4. медь, медная монета, соль, ножницы

A2. Химическое явление – это

1. плавление олова
2. горение магния
3. замерзание воды
4. испарение воды

A3. Из приведенных понятий выберите только те, которые обозначают вещество.

1. алюминий, ваза, ртуть
2. железо, кислород, вода
3. парта, ручка, колесо
4. медь, стакан, водород

A4. Коэффициент, стоящий перед формулой вещества, показывает:

1. число атомов в молекуле
2. число молекул
3. число атомов
4. число молекул или отдельных атомов

A5. Информацию о числе энергетических уровней в атоме элемента дает:

1. номер периода
2. номер группы
3. заряд ядра атома
4. порядковый номер элемента

A6. Массовая доля водорода в серной кислоте H_2SO_4 составляет

1. 32,65%
2. 65,31%
3. 2,04%
4. 0,20%

A7. Сера проявляет наибольшую степень окисления в соединении, формула которого

1. H_2S
2. SO_2
3. SO_3
4. S

A8. Ряд формул, в котором все вещества- оксиды:

1. ZnO , $ZnCl_2$, H_2O
2. CaO , $NaOH$, NH_3
3. SO_3 , MgO , CuO
4. KOH , K_2O , MgO

Итоговая контрольная работа по химии 9 класс
Демонстрационный вариант

А.1 В атоме углерода распределение электронов по электронным слоям соответствует ряду чисел

- 1) 4;2
- 2) 2;4
- 3) 2;2;2
- 4) 2;6;4

А.2. В каком ряду химические элементы расположены в порядке возрастания их атомных радиусов?

- 1) N, B, C
- 2) N, P, As
- 3) Na, Mg, K
- 4) B, Si, N

А.3. Какое из указанных веществ имеет ковалентную полярную связь?

- 1) P₄
- 2) CaS
- 3) HI
- 4) BaBr₂

А.4. Степень окисления серы в соединении Na₂SO₃ равна

- 1) -2
- 2) +4
- 3) +6
- 4) +8

А.5. К кислотным оксидам относится

- 1) оксид цинка
- 2) оксид бария
- 3) оксид серебра (I)
- 4) оксид кремния

А.6. Электронная схема +X (2, 8, 5) принадлежит атому химического элемента:

- 1) фосфора
- 2) кремния
- 3) алюминия
- 4) калия

А.7 В водном растворе наибольшее количество сульфат-ионов образуется при диссоциации 1 моль

- 1) Al₂(SO₄)₃
- 2) FeS₂
- 3) BaSO₄
- 4) Al₂(SO₃)₃

А.8. Необратимо протекает реакция ионного обмена между растворами

- 1) хлорида натрия и нитрата цинка
- 2) серной кислоты и хлорида бария
- 3) сульфата калия и гидроксида натрия

4) нитрата калия и сульфата железа (II)

А.9. В ряду элементов натрий — магний — алюминий

1) увеличивается число электронных слоев в атомах

2) увеличивается число электронов во внешнем электронном слое

3) уменьшается число протонов в ядрах атомов

4) уменьшается степень окисления элементов в соединениях с кислородом

В.1. Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции

Исходные вещества	Продукты реакции
А) $\text{MgO} + \text{SO}_2 \rightarrow$	1) MgSO_3
Б) $\text{MgO} + \text{SO}_3 \rightarrow$	2) $\text{MgSO}_3 + \text{H}_2$
В) $\text{MgO} + \text{H}_2\text{SO}_3 \rightarrow$	3) $\text{MgSO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
	4) MgSO_4
	5) $\text{MgSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$

В.2. Метан:

1) является составной частью природного газа

2) относится к непредельным углеводородам

3) хорошо растворяется в воде

4) не реагирует с кислородом

5) вступает в реакцию с хлором

В.3. Приведите два примера реакций ионного обмена, суть которых может быть выражена одним и тем же сокращённым ионным уравнением реакции $\text{Pb}^{2+} + 2\text{OH}^- = \text{Pb}(\text{OH})_2$

С.1. К 27 граммам раствора хлорида меди (II) с массовой долей растворенного вещества 10% добавили избыток раствора сульфида натрия. Определите массу выпавшего осадка.

С.2. Даны вещества: хлорид железа(III), бромид натрия, бромоводород, карбонат кальция, оксид серы(VI). К каждому из них добавили гидроксид натрия. В каких случаях произойдут химические реакции? Каковы их признаки? Запишите уравнения этих химических реакций в полной и сокращённой ионной форме.

Ключ

	А.1.	А.2.	А.3.	А.4.	А.5.	А.6.	А.7.	А.8.	А.9.
1						+	+		
2	+	+						+	+
3			+	+					
4					+				