Специализированное структурное образовательное подразделение Посольства России в Египте средняя общеобразовательная школа с углубленным изучением иностранного (английского) языка.

**Семейная форма получения образования**

**Тест по химии 11 класс (I полугодие)**

Фамилия \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Имя\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Город \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Дата\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Сайт.**

**Часть 1**

Задания Части 1 считаются выполненными верно в том случае, если в бланке обведена **одна** цифра, соответствующая правильному ответу (в заданиях с вариантами ответов).

**Часть А. 1.Чем определяются свойства химических элементов?**

1) величиной относительной атомной массы элемента;

2) числом электронов на внешнем энергетическом уровне;

3) зарядом ядра атома;

4) количеством валентных электронов.

**2. Как изменяются свойства атомов химических элементов в периоде?**

1) усиливаются металлические; 2) не изменяются;

3) усиливаются неметаллические; 4) ослабевают неметаллические.

**3. С увеличением порядкового номера элемента в группах**

1) радиусы атомов увеличиваются; 2) уменьшаются; 3) не изменяются.

**4. Какой элемент проявляет наиболее ярко выраженные металлические признаки?**

1) Li; 2) Na; 3) К; 4) Rb

**5. Радиус какого атома больше:**

1)Р; 2)С1; 3)Вr.

**6. Определите число валентных электронов у атома S:**

1) 2; 2) 20; 3) 6; 4) 16.

**7. Определите формулу амфотерного оксида:**

1) MgO ; 2) ZnO; 3) P2O5; 4) СО2

**8. Сколько энергетических уровней у атома Zn?**

1) 2; 2) 4; 3) 5; 4) 6.

**9. Какой элемент имеет электронное строение, выраженное формулой** ...3d104p1

1) Gа; 2) Sс; 3) Fе; 4) Со.

**10. Характеристика реакции, уравнение которой 4Fe+6H2O+3O2=4Fe(OH)3 :**

1) соединения, обратимая; 2) замещения, необратимая;

3) соединения, необратимая; 4) обмена, необратимая.

**11. Коэффициент перед формулой окислителя в схеме реакции N2+H2= NH3 :**

1) 1, 2) 2 , 3) 3, 4) 4

**12. Факторы, позволяющие сместить химическое равновесие реакции, уравнение которой CaO + CO2 = CaCO3 + Q, в сторону образования продукта реакции:**

1) повышение температуры и давления,

2) понижение температуры и давления,

3) понижение температуры и повышение давления,

4) повышение температуры и понижение давления.

**Часть В. 1. Формула вещества с ионной связью:**

1) НС1 2) КВr 3) Р4 4) СН3ОН.

**В 2. Число общих электронных пар в мо­лекуле азота:**

1) одна. 2) две. 3) три. 4) четыре.

**В 3. Краткое ионное уравнение Ba2++SO42- = BaSO4  отображает взаимодействие серной кислоты и вещества:**

1) бария, 2) карбоната бария, 3) нитрата бария, 4) оксида бария.

**Часть С.** *Задача.* Смешали 100 мл 20 %-ного раствора серной кислоты (ρ = 1,14 г/мл) и 400 г 5,2 %-ного раствора хлорида бария. Вычислить:

* + массу образовавшегося осадка
  + массовые доли веществ в растворе после реакции.

**Часть 1.**

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**Ответ:**

**Система оценивания тестовых работ по химии**

1. **Каждое задание части 1 оценивается в 1 балл.**
2. **Каждое задание части 2 оценивается в 2 балла.**
3. **Каждое задание части 3 оценивается в 3 балла.**
4. **Отметка «3» (удовлетворительно) ставится, если выполнены все задания части 1, кроме одного-двух.**
5. **Отметка «4» (хорошо) ставится, если выполнены все задания части 1(кроме одного-двух) и два задания части 2.**
6. **Отметка «5» (отлично) ставится, если выполнены все задания части 1(кроме одного-двух), два задания части 2 и одно задание части 3.**

|  |  |
| --- | --- |
| Тестовый балл | Школьная оценка |
| *1-10*  *11-14*  *15-18*  *19-21* | *«2»*  *«3»*  *«4»*  *«5»* |

***Критерии оценки***

**Ответы на вопросы тестов по химии.**

**1-е полугодие**

**11 класс**

**Сайт.**

**Ответы к заданиям с выбором ответа (части 1)**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **№ задания части 1**  **(А)** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** |
| **Правильный**  **ответ** | **2** | **3** | **1** | **4** | **3** | **3** | **2** | **2** | **1** | **3** | **1** | **3** |

**Ответы к заданиям части 2 (В)**

**В 1. 2; В 2. 3; В 3. 3;**

**Ответы к заданиям части 3 (С)**

**С 1. . 1 – 23,3 г.; 2 - 1,49%; 2,6%.**