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

 **Семейная форма получения образования**

 **Тест по химии 8 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 1.**

**А 1. Химия изучает:**

1. свойства веществ; 2) свойства веществ и смесей; 3) свойства веществ и их превращения; 4) механизм химических реакций.

**А 2.** **Найдите ошибочные утверждения.**

**К физическим свойствам веществ относятся:**

**1)** агрегатное состояние; 2) растворимость в воде; 3)температура разложения; 4)электропроводность.

**А 3. В каком ряду приведены названия неоднородных смесей?**

1. родниковая вода, слюда, гранит; 2) уголь, сахар, бронза; 3) нефтяной газ, масло, речная вода; 4) глина, молоко, кровь.

**А 4. Фильтрование применяют при разделении смесей, если компоненты обладают:**

1. различной растворимостью; 2) различными размерами частиц; 3) различной температурой кипения; 4) различной массой.

**А 5. Химическое понятие «моль» показывает:**

1. число атомов вещества; 2) число молекул вещества; 3) количество вещества; 4) молярную массу вещества.

**А 6. Относительная молекулярная масса оксида алюминия равна:**

1. 75; 2) 102; 3) 204; 4) 70.

**А 7. Физический смысл закона сохранения массы веществ:**

1. во время химических реакций атомы не разрушаются; 2) масса веществ до реакции равна массе веществ после реакции; 3) современные весы позволяют определять массу с высокой точностью; 4) материя неуничтожима.

**А 8. Массовые отношения элементов в азотной кислоте равны:**

1. 2 : 14 : 64; 2) 1 : 14 : 48; 3) 1 : 28 : 60; 4) 2 : 7: 48.

**А 9. Массовая доля кальция в ортофосфате кальция равна:**

1. 38,7% 2) 37,8% 3) 36, 9% 4)39, 6%.

**А 10. Напишите уравнение реакции горения фосфора в кислороде. Дайте ответ в виде суммы коэффициентов в уравнении реакции.**

1. 12; 2) 11; 3) 22; 4) 9.

**А 11. Определите валентность хлора в соединении Cl 2 O7**

1. I ; 2) II ; 3) VII ; 4) V

**А 12. Выбери сложное вещество:**

1. CI 2 ; 2) N2 ; 3) Al ; 4) CO 2

**А 13.Условием химической реакции является:**

1. выделение газа; 2) нагревание; 3) появление запаха; 4) изменение цвета.

**А 14. Простое вещество, на долю которого приходится 21% по объёму в воздухе это:**

1. азот; 2) кислород; 3) углекислый газ; 4) аргон.

**А 15. Реакция взаимодействия цинка с соляной кислотой относится к реакции:**

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

**Часть 2.**

**Вставьте пропущенные слова.**

**В 1.** Количество теплоты, которое ………………… или ……………….. при химической реакции называется тепловым …………………. реакции.

**В 2.** Оксиды – это ……………………. вещества, которые состоят из ………………… элементов, одним из которых является ………………….. .

**В 3.** Реакцией разложения называется такая химическая реакция, в которой из одного …………………. вещества получается …………………… или …………………. простых или ………………… веществ.

**Часть 3.**

**С 1. Вычислите, какую массу кислорода можно получить при разложении 17 г пероксида водорода Н2О2.**

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**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**11-15**16-21**22-24* | *«2»**«3»**«4»**«5»* |

**Критерии оценки**

**Ответы на вопросы тестов по химии.**

**1-е полугодие**

**8 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** | **13** | **14** | **15** |
| **Правильный****ответ** | **3** | **3** | **4** | **2** | **3** | **2** | **2** | **2** | **1** | **2** | **3** | **4** | **2** | **2** | **3** |

**Ответы к заданиям части 2 (В)**

**В 1 ….выделяется …..поглощается….. эффектом……; В 2 …… сложного вещества……двух ………. кислород.; В3 …. сложного….два…..более….сложных…**

**Ответы к заданиям части 3 (С)**

 **С 1. 8 г.**