

Промежуточная аттестация

Демонстрационный вариант

Часть 1

Фамилия, имя _____

Класс 6 «__», МАОУ СОШ № 5 г. Балаково Саратовской обл.

Инструкция по выполнению работы

На выполнение работы отводится **45 минут**. Работа состоит из 2 частей, включающих в себя 14 заданий.

Часть 1 содержит 12 заданий с выбором ответа (базового уровня сложности). Их обозначение в работе: **1, 2, 3, ... 12.**

Часть 2 содержит 2 задания с кратким ответом (повышенного уровня сложности). Их обозначение в работе: **13, 14.**

При выполнении работы Вы можете пользоваться Периодической системой химических элементов Д.И. Менделеева, таблицей растворимости солей, кислот и оснований в воде, электрохимическим рядом напряжений металлов и непрограммируемым калькулятором.

При выполнении заданий Вы можете пользоваться черновиком.

Обращаем Ваше внимание на то, что записи в черновике не будут учитываться при оценивании работы.

Советуем выполнять задания в том порядке, в котором они даны. Для экономии времени пропускайте задание, которое не удаётся выполнить сразу, и переходите к следующему. Если после выполнения всей работы у Вас останется время, Вы сможете вернуться к пропущенным заданиям.

Баллы, полученные Вами за выполненные задания, суммируются, итоговая оценка определяется по 5-балльной шкале.

Постарайтесь выполнить как можно больше заданий и набрать наибольшее количество баллов.

Желаем успеха!

При выполнении заданий с выбором ответа (1–12) обведите кружком номер правильного ответа в экзаменационной работе.

1. Общее число электронов в атоме кислорода равно

- 1) 16;
- 2) 2;
- 3) 8;
- 4) 6.

2. Номер периода соответствует

- 1) числу электронных слоев с электронами;
- 2) числу электронов на внешнем уровне;
- 3) высшей валентности;
- 4) числу нейтронов.

3. Химический элемент - это определенный вид:

- 1) электронов.
- 2) молекул;
- 3) нуклонов;
- 4) атомов;

4. Марганец в веществах, формулы которых MnCl_2 , MnO_2 , Mn_2O_7 , имеет соответственно степени окисления:

- 1) -2, +2, +7;
- 2) +2, -4, +7;
- 3) +2, +4, +7;
- 4) -1, +6, -2.

5. К кислотам относится вещество формула которого:

- 1) $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$;
- 2) HNO_3 ;
- 3) $\text{Ba}(\text{OH})_2$;
- 4) SO_2 ;

6. Формула вещества, образованного металлической химической связью:

- 1) NaCl; ;
- 2) Mg;
- 3) K₂SO₃;
- 4) Al₂O₃.

7. Верны ли суждения о безопасном обращении с химическими веществами ?

- А. разбитый ртутный термометр и вытекшую из него ртуть следует выбросить в мусорное ведро.
Б. Пробовать на вкус приготовленный к исследованию раствор

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

8. Реакция, уравнение которой

$2\text{KNO}_3 = 2\text{KNO}_2 + \text{O}_2$, относится к реакциям:

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

9. Какое из указанных свойств характерно для всех металлов:

- 1) теплопроводность;
- 2) хорошая растворимость в воде;
- 3) хрупкость;
- 4) газообразное агрегатное состояние при обычных условиях.

10. С образованием водорода с водой взаимодействует:

- 1) Fe;
- 2) CaO;
- 3) K;
- 4) SiO₂.

11. Выберите формулу сильного электролита

- 1) HNO₂
- 2) Cu(OH)₂
- 3) KOH
- 4) FeO

Часть 2

При выполнении задания 13 из предложенного перечня ответов выберите два правильных

13. К соединениям с ионной связью относятся вещества, формулы которых:

- 1) HNO₃ ; 2) K₂S; 3) NaI ; 4) NH₃. 5) Al₂O₃ 6) HCl;

При выполнении задания 14 к каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. Выбранные цифры запишите с соответствующими буквами таблицы. Цифры в ответе могут повторяться.

14. Установите соответствие между формулой и классом вещества.

ФОРМУЛА

НАЗВАНИЕ

- | | |
|------------------------------------|-----------------------|
| А) CO | 1) гидроксид кальция |
| Б) H ₂ SiO ₃ | 2) угольная кислота |
| В) Ca(OH) ₂ | 3) оксид бария |
| Г) BaCO ₃ | 4) оксид углерода(II) |
| | 5) карбонат бария |
| | 6) кремниевая кислота |