

Экзаменационная работа по химии 8 класс

Демонстрационная версия

Инструкция:

Работа состоит из 2 частей

1 часть - тестовая (с выбором одного правильного ответа), состоящая из 10 вопросов. Правильный ответ оценивается 1 баллом

2 часть - 2 задания на выбор двух правильных ответов, 1 задание на соответствие – оценивается в 2 балла; расчетная задача - правильный ответ оценивается 3 баллами.

Экзаменационная оценка ученика по пятибалльной шкале определяется на основе суммарного числа баллов, полученных за выполнения задания:

«5» 17-19 баллов

«4» 14-16 баллов

«3» 10-12 баллов

«2» 1-9 баллов

Общая продолжительность работы 40 минут

ЧАСТЬ 1

Внимательно прочитайте вопрос и предложенные к нему варианты ответов и выберите только один правильный.

1. Число нейтронов в ядре атома марганца равно

- 1) 45 2) 55 3) 30 4) 25

2. В хлориде натрия химическая связь

- 1) ковалентная полярная 2) ковалентная неполярная
3) ионная 4) металлическая

3. Степень окисления -3 азот имеет в соединении

- 1) N_2O_3 2) KNO_3 3) $NaNO_2$ 4) NH_4NO_3

4. К основному оксиду относится

- 1) CO_2 2) P_2O_5 3) SiO_2 4) Na_2O

5. Признаком реакции между сульфатом меди (II) и гидроксидом калия является

- 1) выделение газа 2) изменение цвета раствора
3) выпадение осадка 4) появление запаха.

6. Реакция ионного обмена возможна между:

- 1) гидроксидом натрия и хлоридом железа (III)
2) железом и соляной кислотой
3) кальцием и водой
4) оксидом магния и водой

7. Электролитом является

- 1) оксид цинка
2) сахар
3) этиловый спирт
4) хлороводородная кислота

8. В каком ряду все вещества относятся к классу «соли»?:

- 1) K_2SO_4 , H_2SO_4 , KOH
- 2) $KHSO_3$, $CaHSO_4$, H_3PO_4
- 3) KNO_3 , $BaSO_4$, K_3PO_4
- 4) $NaCl$, H_2SO_3 , $FeCl_3$.

9. Смесь воды и бензина можно разделить с помощью

- 1) перегонки
- 2) фильтрования
- 3) выпаривания
- 4) делительной воронки

10. Массовая доля серы в сульфите натрия равна

- 1) 25,4%
- 2) 36,5%
- 3) 50,0%
- 4) 28,6%

ЧАСТЬ 2

Внимательно прочитайте вопрос и варианты ответов и выберите только правильные 2 ответа

1. В ряду химических элементов $Rb \rightarrow K \rightarrow Na \rightarrow Li$

- 1) увеличивается число электронов во внешнем слое
- 2) ослабевают металлические свойства
- 3) увеличивается радиус атомов
- 4) уменьшается число протонов в ядре
- 5) увеличиваются заряды ядер атомов

2. Выберите уравнения реакций, которые относятся к окислительно-восстановительным:

- 1) $2NO + 4CuO = N_2 + 2Cu_2O$
- 2) $NaOH + HCl = NaCl + H_2O$
- 3) $CuCl_2 + 2LiOH = 2LiCl + Cu(OH)_2$
- 4) $N_2 + 3Ca = Ca_3N_2$
- 5) $NH_4Cl + KOH = NH_3 + H_2O + KCl$

3. Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА

ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ

- А) $CaO + H_2SO_4 \rightarrow$
- Б) $Ca + H_2SO_4 \rightarrow$
- В) $CaCl_2 + AgNO_3$

- 1) $\rightarrow Ca(NO_3)_2 + AgCl$
- 2) $\rightarrow CaSO_4 + H_2$
- 3) $\rightarrow CaSO_4$
- 4) $\rightarrow CaSO_4 + H_2O$

4. К 100 г 48% - ного раствора сульфата меди (II) прилили избыток раствора фосфата натрия. Определите массу выпавшего осадка.