

Итоговая контрольная работа по химии за курс 9 класса
Выполненную работу отправлять на почту Natalka.Miheeva@gmail.com до 23.05.2020
Работу обязательно подписать

Базовый уровень

1. Схема распределения электронов по слоям в атоме химического элемента, образующего соединения, соответствующие общим формулам ЭН и Э₂O
- | | |
|-------------|-------------|
| 1) 2e,8e,1e | 3) 2e,8e,3e |
| 2) 2e,8e,2e | 4) 2e,8e,4e |
2. Ряд элементов, расположенных в порядке увеличения атомных радиусов:
- | | |
|-------------|-------------|
| 1) P, S, Cl | 3) O, F, Cl |
| 2) N, P, As | 4) N, O, S |
3. Оксид углерода (II) является
- | | |
|---------------|---------------------|
| 1) амфотерным | 3) несолеобразующим |
| 2) кислотным | 4) основным |
4. Необратимая химическая реакция произойдет при сливании растворов веществ, формулы которых:
- | | |
|---|--|
| 1) FeSO ₄ и NaOH | 3) HNO ₃ и K ₂ SO ₄ |
| 2) Na ₂ SO ₄ и HNO ₃ | 4) Na ₂ SO ₄ и KOH |
5. Уравнению реакции $N_2 + 3H_2 = 2NH_3$ соответствует схема превращений:
- | | |
|--------------------------------|-----------------------------|
| 1) $N^{+5} \rightarrow N^{+0}$ | 3) $N^0 \rightarrow N^{-3}$ |
| 2) $N^{-3} \rightarrow N^{+4}$ | 4) $N^0 \rightarrow N^{+2}$ |
6. Верны ли следующие высказывания?
- | | |
|--|--------------------------|
| А. Неметаллы проявляют только восстановительные свойства | |
| Б. Неметаллы проявляют восстановительные и окислительные свойства | |
| 1) верно только А | 3) верно только Б |
| 2) верны оба суждения | 4) оба суждения не верны |

Повышенный уровень

7. Установите соответствие между формулой вещества и классом соединения:

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА:

- А) C₄H₉OH
- Б) C₄H₉COH
- В) C₄H₆
- Г) C₄H₉COOH

КЛАСС СОЕДИНЕНИЯ

- 1) Алкан
- 2) Алкин
- 3) Альдегид
- 4) Спирт
- 5) Карбоновая кислота
- 6) Простой эфир

8. С гидроксидом кальция реагирует:

- | | |
|------------------------------------|---------------------|
| 1) H ₂ SO ₄ | 4) Cu |
| 2) CO ₂ | 5) NaCl |
| 3) Na ₂ CO ₃ | 6) K ₂ O |

Запишите номер задания и полное решение. Расставьте коэффициенты методом электронного баланса.
Определите окислитель и восстановитель.

9. азотная кислота + сероводород = серная кислота + оксид азота (IV) + вода
10. хлор + фосфид кальция + вода = фосфат кальция + хлороводород