***Проверочная работа по темам "Оксиды. Основания. Кислоты".***

**1 вариант**

1.(1 балл) Что такое кислоты?

2. (2 балла) Запишите формулы веществ: оксид магния, оксид серы (VI), нитрид алюминия.

3.(2 балла) Назовите вещества и укажите заряды ионов, формулы которых: NaOH, HCl, H2SO4. К каким классам относятся эти вещества?

4.(2 балла) Дан ряд химических формул веществ, из которых выпишите отдельно:

 а) оксиды металлов; б) оксиды неметаллов; в) основания; г) кислоты.

CO2, BaO, HNO2, Ba(OH)2, CaCl2, KOH, H2CO3, Li2O, Fe(OH)3.

5.(1 балл) Определите степени окисления всех элементов -HNO3.

6.(1 балла) Какой оксид соответствует LiOH?

7. (2 балла) Запишите химические формулы кислот: азотная, фосфорная, йодоводородная, серная, угольная, сероводородная.

8.(2 балла) Найдите массу 10 моль фосфорной кислоты.

9. (2 балла) Для вещества выпишите соответствующие характеристики - H2SO4 (ответ цифры).

1) Основание. 2) Кислота. 3) Бескислородная кислота. 4) Кислородсодержащая кислота. 5) Двухосновная кислота. 6) Одноосновная кислота. 7) Растворимое вещество в воде. 8) Нерастворимое вещество в воде.

9) Стабильная кислота. 10) Нестабильная кислота. 11) Cоответствует оксид SO2. 12) Cоответствует оксид SO3. 13) Cоответствует оксид Fe2O3. 14) Cоответствует оксид FeO.

***Проверочная работа по темам "Оксиды. Основания. Кислоты".***

**2 вариант**

1.(1 балл) Что такое основания?

2.(2 балла) Запишите формулы веществ: оксид калия, оксид азота (V), гидрид натрия.

3. (2 балла) Назовите вещества и укажите заряды ионов, формулы которых: Ca(OH)2, HNO3, H3PO4. К каким классам относятся эти вещества?

4. (2 балла) Дан ряд химических формул веществ, из которых выпишите отдельно:

 а) оксиды металлов; б) оксиды неметаллов; в) основания; г) кислоты.

N2O5, CaO, H2SO3, NaOH, Li2S, Al(OH)3, HBr, Fe2O3, H2SiO3.

5. (1 балл) Определите степени окисления всех элементов -H2SO4.

6.(1 балл) Какой оксид соответствует H2CO3?

7. (2 балла) Запишите химические формулы кислот: сернистая, бромоводородная, азотистая, хлороводородная, кремниевая, фтороводородная.

8. (2 балла) Рассчитайте количество вещества, которое соответствует 130 г гидроксида калия.

9. (2 балла) Для вещества выпишите соответствующие характеристики - Fe(OH)2 (ответ цифры).

1) Основание. 2) Кислота. 3) Бескислородная кислота. 4) Кислородсодержащая кислота. 5) Двухосновная кислота. 6) Одноосновная кислота. 7) Растворимое вещество в воде. 8) Нерастворимое вещество в воде.

9) Стабильная кислота. 10) Нестабильная кислота. 11) Cоответствует оксид SO2. 12) Cоответствует оксид SO3. 13) Cоответствует оксид Fe2O3. 14) Cоответствует оксид FeO.