Тест по теме «Соли» 10 (11) класс УМК Новошинский И.И., Новошинская Н.С

Тест предназначен для проверки знаний учащихся по теме «Соли» в 10 (11) классе при изучении раздела «Сложные неорганические вещества». Тест можно использовать для самоконтроля или проверочной работы.

Инструкция

При выполнении теста необходимо:

1. Внимательно прочитать вопрос
2. Выбрать **один** правильный ответ

На выполнение работы отводится 10 минут. По окончанию работы сдать учителю на проверку, или проверить ответы по ключу.

Тест

1. Соли бывают средние, основные и…

а) сладкие; б) соленые; в) кислые; г) горькие

2. Растворимые соли взаимодействуют между собой, если образуется…

а) нерастворимая соль; б) вода; в) растворимая соль; г) гидроксид

3. Заполните пропуски: Na2S+Br2→…+…

а) NaBr+S; б) 2NaBr+S; в) Na2Br+S; г) Na2Br2+S

4. Кислые соли можно получить действием избытком многоосновной кислоты на оксид:

а) кислотный; б) основный; в) несолеобразующий

5. Кислые соли – электролиты, которые при диссоциации в водных растворах образуют в качестве катионов… , а в качестве анионов – ионы кислотного остатка.

а) ионы водорода и металла; б) ионы водорода; в) ионы металла

6. Заполните пропуски: Ca(HCO3)2+2NaOH→…+…+H2O

a) CaO+Na2CO3; б) CaCO3+Na2O; в) CaCO3+NaHCO3; г) CaCO3+Na2CO3

7. В названии основной соли добавляется:

а) гидроксо-; б) гидро-; в) дигидро-; г) называются также, как и средние соли

8. Диссоциация основных солей протекает

а) в 1 ступень; б) в 2 ступени; в) в 3 ступени; г) в зависимости от количества гидроксидных групп

9. Найдите лишнюю формулу: CaS, Fe 2O3, NaHCO3, CuBr2

а) CaS; б) Fe 2O3 ; в) NaHCO3 ; г) CuBr2

10. Определите основную соль: ZnOHCl , Ca3(PO4)2 , Na2SiO3, KHSO4

а) ZnOHCl; б) Ca3(PO4)2; в) Na2SiO3; г) KHSO4

Ключ

1. в, 2. а, 3. б, 4. б, 5. а, 6. г, 7. а, 8. г, 9. б, 10. а.