

Проверочная работа по теме «Соединения галогенов»

Химия, 9 класс

1. Верны ли следующие суждения?

- А. Раствор хлороводорода является кислотой
- Б. Химическая связь в молекуле хлороводорода - ионная

2. Раствор фенолфталеина в растворе хлороводорода

1. Приобретает малиновый цвет
2. Приобретает синий цвет
3. Остаётся оранжевого цвета
4. Остаётся бесцветным

3. Из перечисленных металлов соляная кислота не будет реагировать

1. Железо
2. Кальций
3. Ртуть
4. Марганец

4. Взаимодействие соляной кислоты с сульфидом натрия

относят к

1. Реакциям соединения
2. Реакциям разложения
3. Реакциям обмена
4. Реакциям замещения

5. Для обнаружения хлорид-ионов в растворе применяют

1. Сульфат бария
2. Нитрат серебра
3. Углекислый газ
4. Азотную кислоту

6. Верны ли следующие суждения?

- А. Соляная кислота – летучая жидкость
- Б. Степень окисления хлора в молекуле хлороводорода равна + 7

7. Из перечисленных металлов соляная кислота реагирует с

1. Серебром
2. Хромом
3. Платиной
4. Медью

8. Взаимодействие железа с соляной кислотой относят к реакции

1. Соединения
2. Разложения
3. Замещения
4. Обмена

9. Выпадение белого осадка происходит при взаимодействии нитрата серебра с

1. Иодидом натрия
2. Бромидом калия
3. Фторидом кальция
4. Хлоридом натрия

10. Расположите
галогеноводородные кислоты в
порядке увеличения их
кислотных свойств

1. HBr
2. HCl
3. HF
4. HI

Проверяем

Ответы

1. А – верно, Б – неверно
2. 4
3. 3
4. 3
5. 2
6. А – верно, Б – неверно
7. 2
8. 3
9. 4
10. 3-2-1-4

Оценки

- «5» – 13 – 15 баллов
- «4» – 10 – 12 баллов
- «3» - 7 – 9 баллов