

# 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