Тема 34: Кислоти: фізичні властивості, поширеність та застосування

1. Яку будову (молекулярну чи немолекулярну) мають оксигеновмісні кислоти?
2. Що являють собою безоксигенові кислоти? *(розчини відповідних газів)*
3. Яка кислота не розчиняється у воді?
4. Який смак мають кислоти?
5. Утворення яких кислот спричиняє кислотні дощі?
6. Розчином якої кислоти єгазована вода?
7. Яка кислота міститься в деяких мінеральних водах Закарпатської та Львівської областей?
8. Наведіть приклад органічних кислот, що містяться в живих організмах.
9. Яку кислоту містить шлунковий сік?
10. Яка кислота утворюється у м’язах під час виконання фізичних вправ?
11. Які кислоти використовують для виробництва мінеральних добрив?
12. Які кислоти використовують як консерванти для вповільнення псування продуктів?

Тема 35: Хімічні властивості кислот

1. Як змінює забарвлення лакмус в розчинах кислот?
2. Напишіть рівняння реакції взаємодії сульфатної кислоти з натрій оксидом.
3. Напишіть рівняння реакції взаємодії хлоридної кислоти з калій гідроксидом.
4. Які речовини утворюються при взаємодії сполук основної і кислотної природи?
5. Напишіть рівняння реакції взаємодії сульфатної кислоти з барій хлоридом.
6. Напишіть рівняння реакції взаємодії хлоридної кислоти з натрій силікатом.
7. Напишіть рівняння реакції взаємодії хлоридної кислоти з натрій карбонатом.
8. Що з'являється на одязі у разі потрапляння на нього кислот?
9. Розбавляючи концентровані кислоти, слід наливати воду в кислоту чи кислоту в воду?
10. Як слід діяти, якщо кислота потрапила на шкіру?
11. Напишіть рівняння реакції взаємодії хлоридної кислоти з ферум (ІІ) сульфідом.
12. Який газ утворюється при взаємодії кислот з карбонатами?

36. Ряд активності металів. Реакції заміщення.

1. Від чого залежить енергійність взаємодії металів з іншими речовинами?

2. Напишіть прізвище українського вченого, який склав і дослідив ряд активності металів.

3. У якому порядку розміщені метали в цьому ряду? 4. Що є точкою відліку в цьому ряду?

5. Які метали здатні вступати в реакції з розчинами кислот, заміщуючи атоми Гідрогену?

6. Як називають реакції, у яких атом елемента простої речовини витискує атом іншого елемента зі складної речовини?

7. Чи реагують з розчинами кислот метали, розміщені в ряді активності праворуч від водню?

8. Які метали витискують водень з води?

9. Які речовини утворюються в результаті взаємодії з водою при нагріванні металів, розташованих в ряді активності металів між магнієм та воднем?

10. Який метал може витіснити інший метал з розчину його солі?

11. За якої умови активніші метали витискують менш активні з оксидів?

12. Складіть рівняння реакції взаємодії магнію з хлоридною кислотою.