

I вариант

Исправьте ошибки в написании уравнений диссоциации кислот, щелочей, солей.

$\text{HCl} = \text{H}^+ + \text{Cl}^+$
$\text{NaCl} = \text{Na}^{+2} + \text{Cl}^-$
$\text{Ca(OH)}_2 = \text{Ca}^{2-} + \text{OH}^-$

Найдите ошибки в написании формул и запишите рядом правильно

$I = U \cdot R$
$R = \rho \cdot S / l$
$q = I / t$

II вариант

Исправьте ошибки в написании уравнений диссоциации кислот, щелочей, солей.

$\text{HNO}_3 = \text{H}^- + \text{NO}_3^+$
$\text{KCl} = \text{K}^{3+} + \text{Cl}^{2-}$
$\text{NaOH} = \text{Na} + \text{OH}^-$

Найдите ошибки в написании формул и запишите рядом правильно

$U = I / R$
$R = l \cdot S / \rho$
$I = q \cdot t$

I вариант

Исправьте ошибки в написании уравнений диссоциации кислот, щелочей, солей.

$\text{HCl} = \text{H}^+ + \text{Cl}^+$
$\text{NaCl} = \text{Na}^{+2} + \text{Cl}^-$
$\text{Ca(OH)}_2 = \text{Ca}^{2-} + \text{OH}^-$

Найдите ошибки в написании формул и запишите рядом правильно

$I = U \cdot R$
$R = \rho \cdot S / l$
$q = I / t$

II вариант

Исправьте ошибки в написании уравнений диссоциации кислот, щелочей, солей.

$\text{HNO}_3 = \text{H}^- + \text{NO}_3^+$
$\text{KCl} = \text{K}^{3+} + \text{Cl}^{2-}$
$\text{NaOH} = \text{Na} + \text{OH}^-$

Найдите ошибки в написании формул и запишите рядом правильно

$U = I / R$
$R = l \cdot S / \rho$
$I = q \cdot t$

ОПЫТ 1 Взаимодействие щелочей с кислотами

В пробирку налейте 1мл (1 см) раствора щёлочи NaOH, добавьте несколько капель фенолфталеина. Что наблюдаете? Добавляете в пробирку серную кислоту до обесцвечивания раствора. Запишите уравнения реакции в молекулярном и ионном виде.

Будьте осторожны! Растворы щелочей едкие, разъедают кожу, одежду, бумагу.

ОПЫТ 1 Взаимодействие щелочей с солями

В пробирку налейте 1мл (1 см) раствора щёлочи KOH, добавьте столько же раствора сульфата меди (II) CuSO_4 . Что наблюдаете? Запишите уравнения реакции в молекулярном и ионном виде.

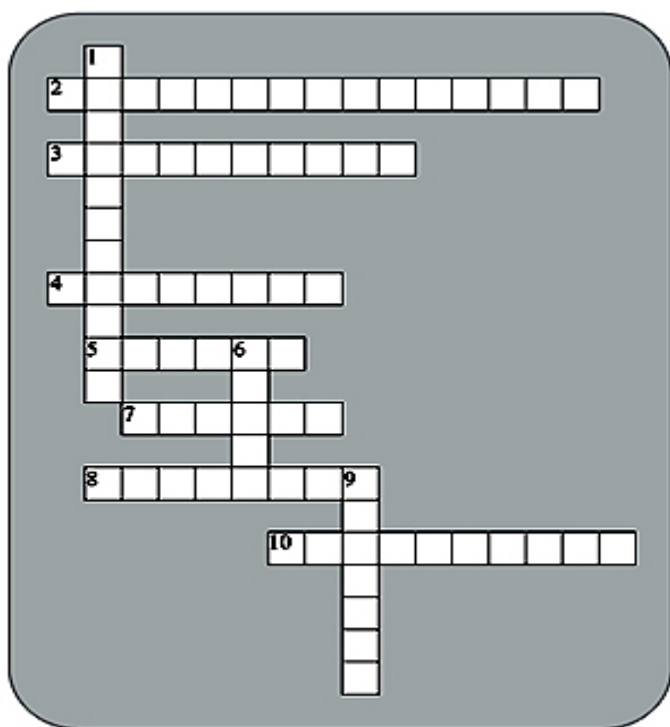
Будьте осторожны! Растворы щелочей едкие, разъедают кожу, одежду, бумагу.

ОПЫТ 1 Взаимодействие кислот с солями

В пробирку налейте 1мл (1 см) раствора соли Na_2CO_3 , добавляйте по каплям раствор соляной кислоты HCl. Что наблюдаете? Запишите уравнения реакции в молекулярном и ионном виде.

Будьте осторожны! Растворы кислот вызывают химические ожоги.

УРОВЕНЬ 1



По горизонтали: 2. Ион, окруженный молекулами воды. 3. Процесс, обратный диссоциации. 4. Вещество, неэлектролит, раствор которого сладкий на вкус. 5. Химическая связь в солях. 7. Положительно заряженный ион. 8. Шведский ученый, основоположник теории электролитической диссоциации. 10. Вещество, проводящее в растворах и расплавах электрический ток.

По вертикали: 1. Распад молекул электролита в растворах и расплавах на ионы. 6. Отрицательно заряженный ион. 9. Величина диссоциации, определяющая силу электролита.

УРОВЕНЬ 2

Выполнить № 2(а,е,з,к) стр. 258 учебника

УРОВЕНЬ 3

Выполнить № 5 (а, в, д) стр. 235 учебника

