



calculatoratoz.com



unitsconverters.com

Гидролиз слабой кислоты и слабого основания Формулы

Калькуляторы!

Примеры!

Преобразования!

Закладка calculatoratoz.com, unitsconverters.com

Самый широкий охват калькуляторов и рост - **30 000+ калькуляторов!**

Расчет с разными единицами измерения для каждой переменной -

Встроенное преобразование единиц измерения!

Самая широкая коллекция измерений и единиц измерения - **250+ измерений!**



Не стесняйтесь ПОДЕЛИТЬСЯ этим документом с друзьями!

[Пожалуйста, оставьте свой отзыв здесь...](#)



Список 13 Гидролиз слабой кислоты и слабого основания Формулы

Гидролиз слабой кислоты и слабого основания ↗

1) pH соли слабой кислоты и слабого основания ↗

fx $pH = \frac{pK_w + pK_a - pK_b}{2}$

Открыть калькулятор ↗

ex $6 = \frac{14 + 4 - 6}{2}$

2) pKa соли слабой кислоты и слабого основания ↗

fx $pK_a = 2 \cdot pH - 14 + pK_b$

Открыть калькулятор ↗

ex $4 = 2 \cdot 6 - 14 + 6$

3) pKb соли слабой кислоты и слабого основания ↗

fx $pK_b = -2 \cdot pH + 14 + pK_a$

Открыть калькулятор ↗

ex $6 = -2 \cdot 6 + 14 + 4$



4) pH соли слабой кислоты и слабого основания ↗

fx $pOH = 14 - \frac{pK_w + pK_a - pK_b}{2}$

[Открыть калькулятор ↗](#)

ex $8 = 14 - \frac{14 + 4 - 6}{2}$

5) Базовая константа ионизации слабого основания ↗

fx $K_b = \frac{K_w}{K_h}$

[Открыть калькулятор ↗](#)

ex $2E^{-5} = \frac{1.0E^{-14}}{5E^{-10}}$

6) Ионное произведение воды с учетом константы гидролиза и константы кислотной ионизации слабой кислоты ↗

fx $K_w = K_a \cdot K_h$

[Открыть калькулятор ↗](#)

ex $1E^{-14} = 2.0E^{-5} \cdot 5E^{-10}$

7) Ионное произведение воды с учетом константы гидролиза и основной константы ионизации слабого основания ↗

fx $K_w = K_b \cdot K_h$

[Открыть калькулятор ↗](#)

ex $8.9E^{-15} = 1.77E^{-5} \cdot 5E^{-10}$



8) Кислотная константа ионизации слабой кислоты

fx $K_a = \frac{K_w}{K_h}$

[Открыть калькулятор](#)

ex $2E^{-5} = \frac{1.0E^{-14}}{5E^{-10}}$

9) Константа гидролиза в слабой кислоте и слабом основании

fx $K_h = \frac{K_w}{K_a \cdot K_b}$

[Открыть калькулятор](#)

ex $2.8E^{-5} = \frac{1.0E^{-14}}{2.0E^{-5} \cdot 1.77E^{-5}}$

10) Константа гидролиза с учетом ионного произведения воды и кислоты Константа ионизации слабой кислоты

fx $K_h = \frac{K_w}{K_a}$

[Открыть калькулятор](#)

ex $5E^{-10} = \frac{1.0E^{-14}}{2.0E^{-5}}$

11) Константа гидролиза с учетом ионного произведения воды и основной константы ионизации слабого основания

fx $K_h = \frac{K_w}{K_b}$

[Открыть калькулятор](#)

ex $5.6E^{-10} = \frac{1.0E^{-14}}{1.77E^{-5}}$



12) Концентрация иона гидроксония в соли слабой кислоты и слабого основания



$$C = \sqrt{K_w \cdot \frac{K_a}{K_b}}$$

[Открыть калькулятор](#)


$$1.1E^{-10} \text{ mol/L} = \sqrt{1.0E^{-14} \cdot \frac{2.0E^{-5}}{1.77E^{-5}}}$$

13) Степень гидролиза в соли слабой кислоты и слабого основания



$$h = \sqrt{\frac{K_w}{C_{\text{salt}} \cdot K_a \cdot K_b}}$$

[Открыть калькулятор](#)


$$0.12669 = \sqrt{\frac{1.0E^{-14}}{1.76E^{-6} \text{ mol/L} \cdot 2.0E^{-5} \cdot 1.77E^{-5}}}$$



Используемые переменные

- C Концентрация ионов гидроксония (моль / літр)
- C_{salt} Концентрация соли (моль / літр)
- h Степень гидролиза
- K_a Константа ионизации кислот
- K_b Константа ионизации оснований
- K_h Константа гидролиза
- K_w Ионный продукт воды
- pH Отрицательный логарифм концентрации гидроксония
- pK_a Отрицательный логарифм кислотной константы ионизации
- pK_b Отрицательный логарифм базовой константы ионизации
- pK_w Отрицательный логарифм ионного продукта воды
- pOH Отрицательный логарифм концентрации гидроксила



Константы, функции, используемые измерения

- **Функция:** **sqrt**, sqrt(Number)
Square root function
- **Измерение:** **Молярная концентрация** in моль / литр (mol/L)
Молярная концентрация Преобразование единиц измерения 



Проверьте другие списки формул

- Катионный и анионный гидролиз солей Формулы 
- Гидролиз слабой кислоты и слабого основания Формулы 

Не стесняйтесь ПОДЕЛИТЬСЯ этим документом с друзьями!

PDF Доступен в

[English](#) [Spanish](#) [French](#) [German](#) [Russian](#) [Italian](#) [Portuguese](#) [Polish](#) [Dutch](#)

2/7/2024 | 6:04:22 AM UTC

[Пожалуйста, оставьте свой отзыв здесь...](#)

