



calculatoratoz.com



unitsconverters.com

Ważne wzory aktywności jonowej Formuły

Kalkulatory!

Przykłady!

konwersje!

Zakładka calculatoratoz.com, unitsconverters.com

Najszerzy zasięg kalkulatorów i rosniecie - **30 000+ kalkulatorów!**

Oblicz z inną jednostką dla każdej zmiennej - **W wbudowanej konwersji jednostek!**

Najszerzy zbiór miar i jednostek - **250+ pomiarów!**

Nie krępuj się UDOSTĘPNIJ ten dokument swoim znajomym!

[Zostaw swoją opinię tutaj...](#)



Lista 13 Ważne wzory aktywności jonowej Formuły

Ważne wzory aktywności jonowej ↗

1) Siła jonowa bi-trójwartościowego elektrolitu ↗

fx

Otwórz kalkulator ↗

$$I = \left(\frac{1}{2} \right) \cdot \left(2 \cdot m_+ \cdot ((Z_+)^2) + 3 \cdot m_- \cdot ((Z_-)^2) \right)$$

ex

$$0.052\text{mol/kg} = \left(\frac{1}{2} \right) \cdot \left(2 \cdot 0.01\text{mol/kg} \cdot ((2)^2) + 3 \cdot 0.002\text{mol/kg} \cdot ((2)^2) \right)$$

2) Siła jonowa dla elektrolitu bi-bivalentnego ↗

fx

Otwórz kalkulator ↗

$$I = \left(\frac{1}{2} \right) \cdot \left(m_+ \cdot ((Z_+)^2) + m_- \cdot ((Z_-)^2) \right)$$

ex

$$0.024\text{mol/kg} = \left(\frac{1}{2} \right) \cdot \left(0.01\text{mol/kg} \cdot ((2)^2) + 0.002\text{mol/kg} \cdot ((2)^2) \right)$$

3) Siła jonowa dla jednowartościowego elektrolitu ↗

fx

Otwórz kalkulator ↗

$$I = \left(\frac{1}{2} \right) \cdot \left(m_+ \cdot ((Z_+)^2) + m_- \cdot ((Z_-)^2) \right)$$

ex

$$0.024\text{mol/kg} = \left(\frac{1}{2} \right) \cdot \left(0.01\text{mol/kg} \cdot ((2)^2) + 0.002\text{mol/kg} \cdot ((2)^2) \right)$$



4) Siła jonowa jedno-bivalentnego elektrolitu

fx**Otwórz kalkulator **

$$I = \left(\frac{1}{2} \right) \cdot \left(m_+ \cdot \left((Z_+)^2 \right) + \left(2 \cdot m_- \cdot \left((Z_-)^2 \right) \right) \right)$$

ex

$$0.028\text{mol/kg} = \left(\frac{1}{2} \right) \cdot \left(0.01\text{mol/kg} \cdot \left((2)^2 \right) + \left(2 \cdot 0.002\text{mol/kg} \cdot \left((2)^2 \right) \right) \right)$$

5) Siła jonowa przy użyciu prawa ograniczającego Debeya-Huckela

fx**Otwórz kalkulator **

$$I = \left(- \frac{\ln(\gamma_{\pm})}{A \cdot (Z_i^2)} \right)^2$$

ex

$$0.030689\text{mol/kg} = \left(- \frac{\ln(0.7)}{0.509\text{kg}^{(1/2)}/\text{mol}^{(1/2)} \cdot \left((2)^2 \right)} \right)^2$$

6) Średni współczynnik aktywności dla jednowartościowego elektrolitu

fx**Otwórz kalkulator **

$$\gamma_{\pm} = \frac{A_{\pm}}{\left(4^{\frac{1}{3}} \right) \cdot m}$$

ex

$$0.755953 = \frac{0.06\text{mol/kg}}{\left(4^{\frac{1}{3}} \right) \cdot 0.05\text{mol/kg}}$$



7) Średni współczynnik aktywności dla jednowartościowego elektrolitu ↗

$$fx \quad \gamma_{\pm} = \frac{A_{\pm}}{\left(27^{\frac{1}{4}}\right) \cdot m}$$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

$$ex \quad 0.52643 = \frac{0.06\text{mol/kg}}{\left(27^{\frac{1}{4}}\right) \cdot 0.05\text{mol/kg}}$$

8) Średni współczynnik aktywności dla jednowartościowego elektrolitu ↗

$$fx \quad \gamma_{\pm} = \frac{A_{\pm}}{m}$$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

$$ex \quad 1.2 = \frac{0.06\text{mol/kg}}{0.05\text{mol/kg}}$$

9) Średni współczynnik aktywności przy użyciu prawa ograniczającego Debeya-Huckela ↗

$$fx \quad \gamma_{\pm} = \exp\left(-A \cdot (Z_i^2) \cdot (\sqrt{I})\right)$$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

ex

$$0.749811 = \exp\left(-0.509\text{kg}^{(1/2)}/\text{mol}^{(1/2)} \cdot ((2)^2) \cdot \left(\sqrt{0.02\text{mol/kg}}\right)\right)$$

10) Średnia aktywność jonowa dla elektrolitu dwutrwartościowego ↗

$$fx \quad A_{\pm} = \left(108^{\frac{1}{5}}\right) \cdot \gamma_{\pm} \cdot m$$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

$$ex \quad 0.08928\text{mol/kg} = \left(108^{\frac{1}{5}}\right) \cdot 0.7 \cdot 0.05\text{mol/kg}$$



11) Średnia aktywność jonowa dla jedno-bivalentnego elektrolitu 

fx
$$A_{\pm} = \left((4)^{\frac{1}{3}} \right) \cdot (m) \cdot (\gamma_{\pm})$$

Otwórz kalkulator 

ex
$$0.055559 \text{ mol/kg} = \left((4)^{\frac{1}{3}} \right) \cdot (0.05 \text{ mol/kg}) \cdot (0.7)$$

12) Średnia aktywność jonowa dla jednowartościowego elektrolitu 

fx
$$A_{\pm} = \left(27^{\frac{1}{4}} \right) \cdot m \cdot \gamma_{\pm}$$

Otwórz kalkulator 

ex
$$0.079783 \text{ mol/kg} = \left(27^{\frac{1}{4}} \right) \cdot 0.05 \text{ mol/kg} \cdot 0.7$$

13) Średnia aktywność jonowa dla jednowartościowego elektrolitu 

fx
$$A_{\pm} = (m) \cdot (\gamma_{\pm})$$

Otwórz kalkulator 

ex
$$0.035 \text{ mol/kg} = (0.05 \text{ mol/kg}) \cdot (0.7)$$



Używane zmienne

- **A** Debye Huckel ograniczający stałą prawa ($\text{sqrt(kilogram)} \text{ na sqrt(kret)}$)
- **A_±** Średnia aktywność jonowa (Kret / kilogram)
- **I** Siła jonowa (Kret / kilogram)
- **m** Molalność (Kret / kilogram)
- **m₋** Molalność anionu (Kret / kilogram)
- **m₊** Molalność kationu (Kret / kilogram)
- **Z₋** Wartościowości Anionu
- **Z₊** Wartościowości kationu
- **Z_i** Liczba ładunków gatunków jonów
- **Y_±** Średni współczynnik aktywności



Stałe, funkcje, stosowane pomiary

- **Funkcjonować:** **exp**, exp(Number)
Exponential function
- **Funkcjonować:** **ln**, ln(Number)
Natural logarithm function (base e)
- **Funkcjonować:** **sqrt**, sqrt(Number)
Square root function
- **Pomiar:** **Molalność** in Kret / kilogram (mol/kg)
Molalność Konwersja jednostek ↗
- **Pomiar:** **Ograniczająca stała prawa Debye'a-Hückla** in sqrt (kilogram) na sqrt (kret) ($\text{kg}^{(1/2)}/\text{mol}^{(1/2)}$)
Ograniczająca stała prawa Debye'a-Hückla Konwersja jednostek ↗



Sprawdź inne listy formuł

- Aktywność elektrolitów Formuły ↗
- Stężeńie elektrolitu Formuły ↗
- Przewodność i przewodność Formuły ↗
- Prawo ograniczające Debeya Huckela Formuły ↗
- Stopień dysocjacji Formuły ↗
- Stała dysocjacji Formuły ↗
- Ogniwo elektrochemiczne Formuły ↗
- Elektrolity Formuły ↗
- EMF komórki koncentracji Formuły ↗
- Odpowiadająca waga Formuły ↗
- Wolna energia Gibbsa Formuły ↗
- Wolna entropia Gibbsa Formuły ↗
- Energia swobodna Helmholtza Formuły ↗
- Wolna entropia Helmholtza Formuły ↗
- Ważne wzory aktywności i stężenia elektrolitów Formuły ↗
- Ważne wzory przewodnictwa Formuły ↗
- Ważne wzory bieżącej wydajności i rezystancji Formuły ↗
- Ważne wzory na swobodną energię i entropię Gibbsa oraz swobodną energię i entropię Helmholtza Formuły ↗
- Ważne wzory aktywności jonowej Formuły ↗
- Siła jonowa Formuły ↗
- Średni współczynnik aktywności Formuły ↗
- Średnia aktywność jonowa Formuły ↗
- Normalność rozwiązania Formuły ↗
- Współczynnik osmotyczny Formuły ↗
- Odporność i rezystywność Formuły ↗
- Nacyjlenie Tafel Formuły ↗
- Temperatura ogniska koncentracyjnego Formuły ↗
- Numer transportowy Formuły ↗

Nie krępuj się UDOSTĘPNIJ ten dokument swoim znajomym!

PDF Dostępne w



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

10/4/2023 | 4:29:32 AM UTC

[Zostaw swoją opinię tutaj...](#)

