

Belangrijke formules over het atoommodel van Bohr

Formules Pdf



Formules
Voorbeelden
met eenheden

Lijst van 12
Belangrijke formules over het atoommodel
van Bohr Formules

1) Aantal elektronen in n-de schaal Formule

Formule

$$N_{\text{Electron}} = \left(2 \cdot \left(n_{\text{quantum}}^2 \right) \right)$$

Voorbeeld

$$128 = \left(2 \cdot \left(8^2 \right) \right)$$

Evalueer de formule

2) Aantal orbitalen in nde Shell Formule

Formule

$$N = \left(n_{\text{quantum}}^2 \right)$$

Voorbeeld

$$64 = \left(8^2 \right)$$

Evalueer de formule

3) Atoom massa Formule

Formule

$$M = m_p + m_n$$

Voorbeeld met Eenheden

$$22 \text{ Dalton} = 6 \text{ Dalton} + 16 \text{ Dalton}$$

Evalueer de formule

4) Energie van elektronen in initiële baan Formule

Formule

$$E_{\text{orbit}} = \left(- \left(\frac{[\text{Rydberg}]}{n_{\text{initial}}^2} \right) \right)$$

Voorbeeld met Eenheden

$$-7.6E+24 \text{ eV} = \left(- \left(\frac{1.1E+7 \text{ J/m}}{3^2} \right) \right)$$

Evalueer de formule

5) Energie van elektronen in laatste baan Formule

Formule

$$E_{\text{orbit}} = \left(- \left(\frac{[\text{Rydberg}]}{n_f^2} \right) \right)$$

Voorbeeld met Eenheden

$$-8.5E+23 \text{ eV} = \left(- \left(\frac{1.1E+7 \text{ J/m}}{9^2} \right) \right)$$

Evalueer de formule

6) Hoekmomentum met behulp van de straal van de baan Formule

Formule

$$L_{\text{RO}} = M \cdot v \cdot r_{\text{orbit}}$$

Voorbeeld met Eenheden

$$3.4E-31 \text{ kg} \cdot \text{m}^2/\text{s} = 34 \text{ Dalton} \cdot 60 \text{ m/s} \cdot 100 \text{ nm}$$

Evalueer de formule



7) Interne energie van ideaal gas met behulp van de wet van equipartitie-energie Formule

Formule**Voorbeeld met Eenheden****Evalueer de formule**

$$U_{EP} = \left(\frac{F}{2} \right) \cdot N_{moles} \cdot [R] \cdot T_g$$

$$3554.4328 \text{ J/mol} = \left(\frac{5}{2} \right) \cdot 2 \cdot 8.3145 \cdot 85.5 \text{ K}$$

8) Orbitale frequentie van elektronen Formule

Formule**Voorbeeld met Eenheden****Evalueer de formule**

$$f_{\text{orbital}} = \frac{1}{T}$$

$$0.0011 \text{ Hz} = \frac{1}{875 \text{ s}}$$

9) Snelheid van elektron gegeven tijdsperiode van elektron Formule

Formule**Voorbeeld met Eenheden****Evalueer de formule**

$$v_{\text{electron}} = \frac{2 \cdot \pi \cdot r_{\text{orbit}}}{T}$$

$$7.2E-10 \text{ m/s} = \frac{2 \cdot 3.1416 \cdot 100 \text{ nm}}{875 \text{ s}}$$

10) Straal van de baan van Bohr Formule

Formule**Evalueer de formule**

$$r_{\text{orbit_AN}} = \frac{\left(n_{\text{quantum}}^2 \right) \cdot \left([hP]^2 \right)}{4 \cdot \left(\pi^2 \right) \cdot [\text{Mass-e}] \cdot [\text{Coulomb}] \cdot Z \cdot \left([\text{Charge-e}]^2 \right)}$$

Voorbeeld met Eenheden

$$0.1992 \text{ nm} = \frac{\left(8^2 \right) \cdot \left(6.6E-34^2 \right)}{4 \cdot \left(3.1416^2 \right) \cdot 9.1E-31 \text{ kg} \cdot 9E+9 \cdot 17 \cdot \left(1.6E-19 \text{ C}^2 \right)}$$

11) Straal van de baan van Bohr gegeven atoomnummer Formule

Formule**Voorbeeld met Eenheden****Evalueer de formule**

$$r_{\text{orbit_AN}} = \frac{\left(\frac{0.529}{10000000000} \right) \cdot \left(n_{\text{quantum}}^2 \right)}{Z}$$

$$0.1992 \text{ nm} = \frac{\left(\frac{0.529}{10000000000} \right) \cdot \left(8^2 \right)}{17}$$

12) Verandering in golfaantal bewegend deeltje Formule

Formule**Voorbeeld****Evalueer de formule**

$$N_{\text{wave}} = 1.097 \cdot 10^7 \cdot \frac{\left(n_f \right)^2 - \left(n_i \right)^2}{\left(n_f^2 \right) \cdot \left(n_i^2 \right)}$$

$$88445.4523 = 1.097 \cdot 10^7 \cdot \frac{\left(9 \right)^2 - \left(7 \right)^2}{\left(9^2 \right) \cdot \left(7^2 \right)}$$



Variabelen gebruikt in lijst van Belangrijke formules over het atoommodel van Bohr hierboven

- **E_{orbit}** Energie van elektron in een baan (*Electron-volt*)
- **F** Graad van vrijheid
- **f_{orbital}** Orbitale frequentie (*Hertz*)
- **L_{RO}** Hoekmomentum met behulp van Radius Orbit (*Kilogram vierkante meter per seconde*)
- **M** Atoom massa (*Dalton*)
- **m_n** Totale massa van neutronen (*Dalton*)
- **m_p** Totale massa van protonen (*Dalton*)
- **N** Aantal orbitalen in de zoveelste schil
- **N_{Electron}** Aantal elektronen in de zoveelste schil
- **n_f** Laatste kwantumnummer
- **n_i** Initieel kwantumnummer
- **n_{initial}** Initiële baan
- **N_{moles}** Aantal mol
- **n_{quantum}** Kwantum nummer
- **N_{wave}** Golf Aantal bewegende deeltjes
- **r_{orbit}** Straal van baan (*Nanometer*)
- **r_{orbit_AN}** Baanstraal gegeven AN (*Nanometer*)
- **T** Tijdsperiode van Electron (*Seconde*)
- **T_g** Temperatuur van gas (*Kelvin*)
- **U_{EP}** Interne molaire energie gegeven EP (*Joule per mol*)
- **v** Snelheid (*Meter per seconde*)
- **v_{electron}** Snelheid van het elektron gegeven tijd (*Meter per seconde*)
- **Z** Atoomgetal

Constanten, functies, metingen gebruikt in de lijst met Belangrijke formules over het atoommodel van Bohr hierboven

- **constante(n): [Coulomb]**, 8.9875E+9
Coulomb-constante
- **constante(n): pi**, 3.14159265358979323846264338327950288
De constante van Archimedes
- **constante(n): [Charge-e]**, 1.60217662E-19
Lading van elektron
- **constante(n): [Mass-e]**, 9.10938356E-31
Massa van elektron
- **constante(n): [hP]**, 6.626070040E-34
Planck-constante
- **constante(n): [Rydberg]**, 10973731.6
Rydberg-Constante
- **constante(n): [R]**, 8.31446261815324
Universele gasconstante
- **Meting: Lengte** in Nanometer (nm)
Lengte Eenheidsconversie ↗
- **Meting: Gewicht** in Dalton (Dalton)
Gewicht Eenheidsconversie ↗
- **Meting: Tijd** in Seconde (s)
Tijd Eenheidsconversie ↗
- **Meting: Temperatuur** in Kelvin (K)
Temperatuur Eenheidsconversie ↗
- **Meting: Snelheid** in Meter per seconde (m/s)
Snelheid Eenheidsconversie ↗
- **Meting: Energie** in Electron-volt (eV)
Energie Eenheidsconversie ↗
- **Meting: Frequentie** in Hertz (Hz)
Frequentie Eenheidsconversie ↗
- **Meting: Hoekmomentum** in Kilogram vierkante meter per seconde ($\text{kg} \cdot \text{m}^2/\text{s}$)
Hoekmomentum Eenheidsconversie ↗
- **Meting: Energie per mol** in Joule per mol (J/mol)
Energie per mol Eenheidsconversie ↗

Download andere Belangrijk Atoom structuur pdf's

- **Belangrijk De Broglie-hypothese**
[Formules](#) ↗
- **Belangrijk Heisenbergs
onzekerheidsprincipe**
[Formules](#) ↗
- **Belangrijk Schrodinger-golfvergelijking**
[Formules](#) ↗
- **Belangrijk Sommerfeld-model**
[Formules](#) ↗
- **Belangrijk Structuur van Atoom**
[Formules](#) ↗

Probeer onze unieke visuele rekenmachines

-  **Percentage fout** ↗
-  **KGV van drie getallen** ↗
-  **Aftrekken fractie** ↗

DEEL deze PDF met iemand die hem nodig heeft!

Deze PDF kan in deze talen worden gedownload

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

7/10/2024 | 3:45:35 AM UTC

