

Princípio da Incerteza de Heisenberg

Formulado por Werner Heisenberg, este princípio afirma que é impossível conhecer com precisão, ao mesmo tempo, a posição e a velocidade de uma partícula quântica. Quanto mais precisamente você mede a posição de uma partícula, menos você sabe sobre sua velocidade e vice-versa. Isso reflete a natureza probabilística e fundamentalmente incerta da física quântica.