

Atommodelle

Demokrit (5. Jhd. v. Chr.)

Materie: kleinste nicht teilbare Teilchen

Dalton (Anfang 19. Jhd.)

Chemisches Element: gleiche unteilbare Atome

Atommodelle

Thomson (Mitte 19. Jhd.)

Atome: positiv geladene Materiekugeln mit eingebetteten Elektronen

Rutherford (1911)

Atom (d 10^{-10} m): Atomkern (d 10^{-14} m), Atomhülle

Atommodelle

Bohr (1913)

Elektronenbahnen: Quantelung von Bahndrehimpuls und Energie

Heisenberg, Schrödinger, Pauli (ab 1925)

Elektronenorbitale, Periodensystem der Elemente

