Atommodelle

Leukipp, 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 ($d \approx 10^{-10}$ m): Atomkern ($d \approx 10^{-14}$ m), Atomhülle

Atommodelle

Bohr (1913)

→ Elektronenbahnen: Quantelung von Bahndrehimpuls und Energie

Heisenberg, Schrödinger, Pauli (ab 1925)

→ Elektronenorbitale, Periodensystem der Elemente

PERIODIC TABLE OF THE ELEMENTS