

# Atommodell von

Notiztitel

06.12.2007

Rutherford

1880

Atome stellt man sich vor als

Kleine Kugeln mit einem Durchmesser von  
ca  $10^{-10}$  m

Sie haben einen Kern, in dem fast die ganze  
Masse sitzt; er ist positiv geladen ( $d \approx 10^{-15}$  m)

Um ihn gibt es einen (leeren) Raum  
in dem sich nach bestimmten Regeln die  
Elektronen aufhalten

