

Das Kern-Hülle-Modell von Atomen

Aus dem Rutherfordschen Streuversuch leitet sich das Kern-Hülle-Atommodell ab:

- Atome haben einen Durchmesser von ca. 10^{-10} m.
- Nahezu 99,9% der gesamten Masse ist jedoch im Atomkern konzentriert.
- Die gesamte positive Ladung befindet sich in Form von Protonen im Kern.
- Die negativen Ladungen befinden sich in Form von Elektronen im Raum um den Atomkern. Dieser Raum wird als Atomhülle bezeichnet.
- Die Elektronen umkreisen den Kern.
- Zwischen den Elektronen ist leerer Raum.