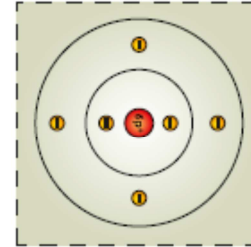
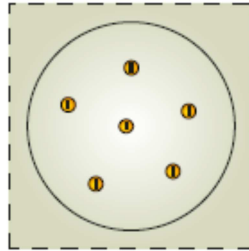
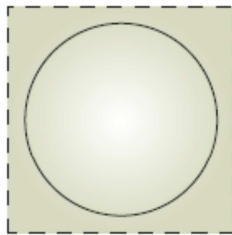
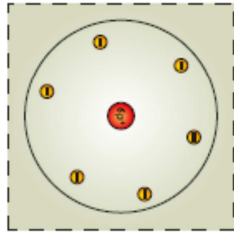


Vergleich der Atommodelle

	Kugelmodell	Rosinenkuchenmodell	Kern-Hülle-Modell	Schalenmodell
Abbildung				
Kernaussage				



Die negativen Ladungsträger = Elektronen sind im ansonsten homogen positiven Atom verteilt wie die Rosinen in einem Kuchen.

Die Elektronen bewegen sich in festgelegten (kugelförmigen) Schalen um den Kern. Durch Zufuhr von Energie können die Elektronen dem Atom entrissen werden. Die äußere Schale enthält maximal 8 Elektronen.

Atome sind unteilbare massive Teilchen. Elemente bestehen aus Atomen derselben Art. Atome verschiedener Elemente unterscheiden sich in Masse und Größe. Bei chemischen Reaktionen werden die Atome anders zusammengelagert, ohne dass sich die Atome selbst verändern.

Atome bestehen zum größten Teil aus „Nichts“. Der Atomkern macht nur den 10.000sten Teil des Atomvolumens aus, beinhaltet aber fast die gesamte Masse. In der wesentlich größeren Atomhülle befinden sich die fast masselosen Elektronen.