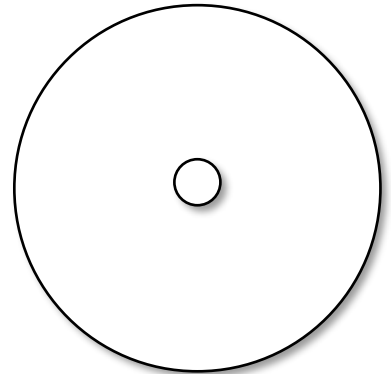


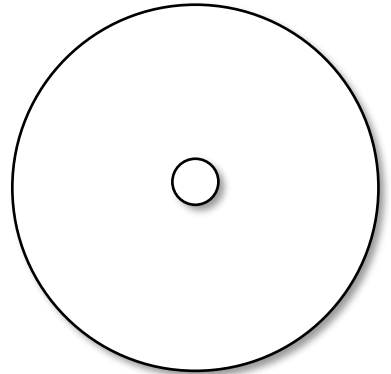
**Das Kern-Hülle- und das Schalenmodell (Mustertafelbild)****TEIL I**Das Kern-Hülle-Modell (Rutherford)

- Atom besteht aus einem Kern und einer Hülle
- Kern besteht aus Protonen und Neutronen
- Kern ist winzig und ist positiv geladen
- Kern enthält fast die gesamte Masse

**TEIL II**Unsere Vorstellung von der Atomhülle

- Hülle besteht aus Elektronen
-

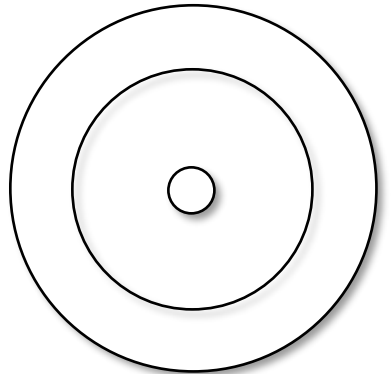
Anmerkung: Die Anordnung einzeichnen, die am häufigsten genannt wurde.

**TEIL III**

Anmerkung: Bei der Besprechung des Schalenmodells und der unten aufgeführten Aspekte soll die Ionisierungsenergie thematisiert und der Weg zum Schalenmodell nachgezeichnet werden. Der Fokus dieses Teils liegt auf der Modellpassung.

Das Schalenmodell (Niels Bohr)

- Hülle besteht aus Elektronen
- Hülle ist negativ geladen
- Hülle besteht aus verschiedenen Schalen (K, L, ...)
- K-Schale kann 2 Elektronen aufnehmen, L-Schale 8
- Äußerste Schale heißt Außenschale

Anmerkung:

Die Anordnung im Neon-Atom beispielhaft mit Punkten als Elektronen einzeichnen.