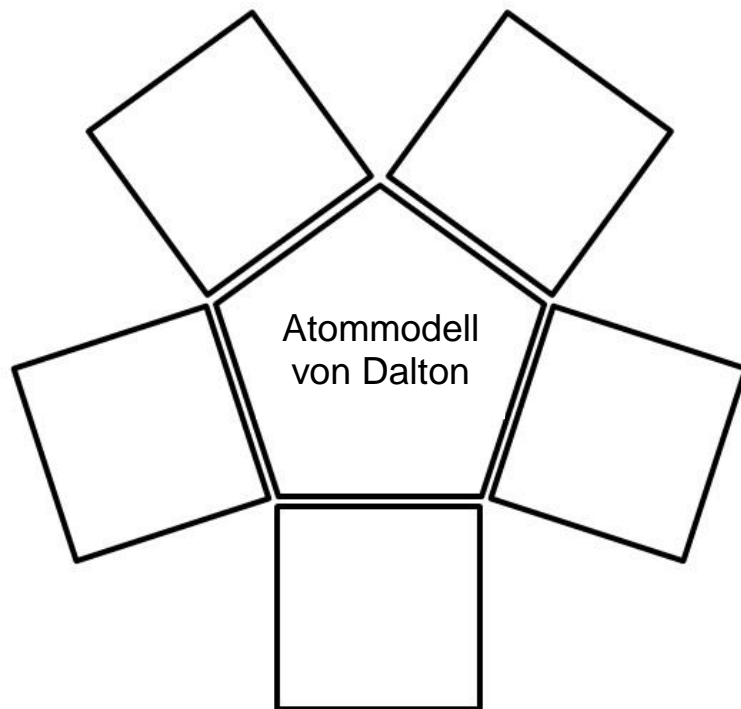
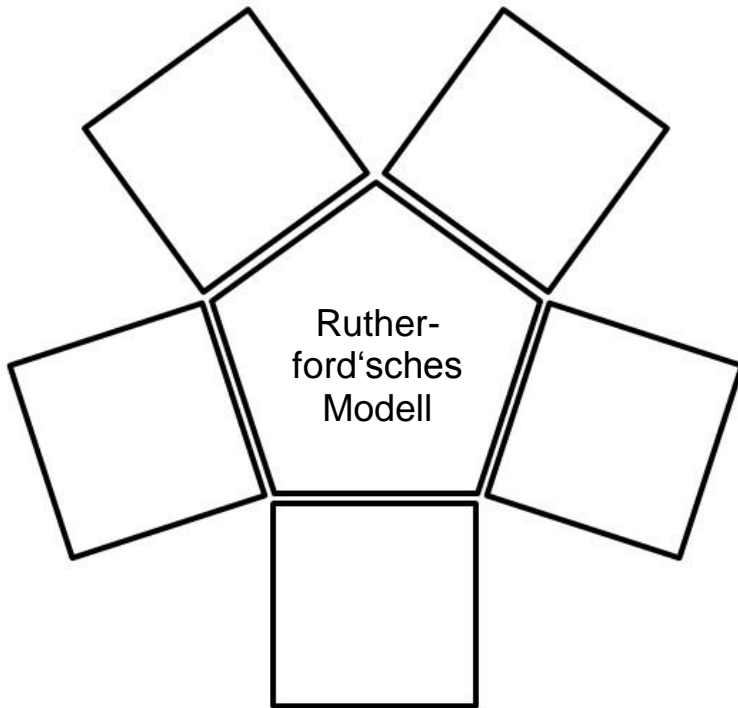
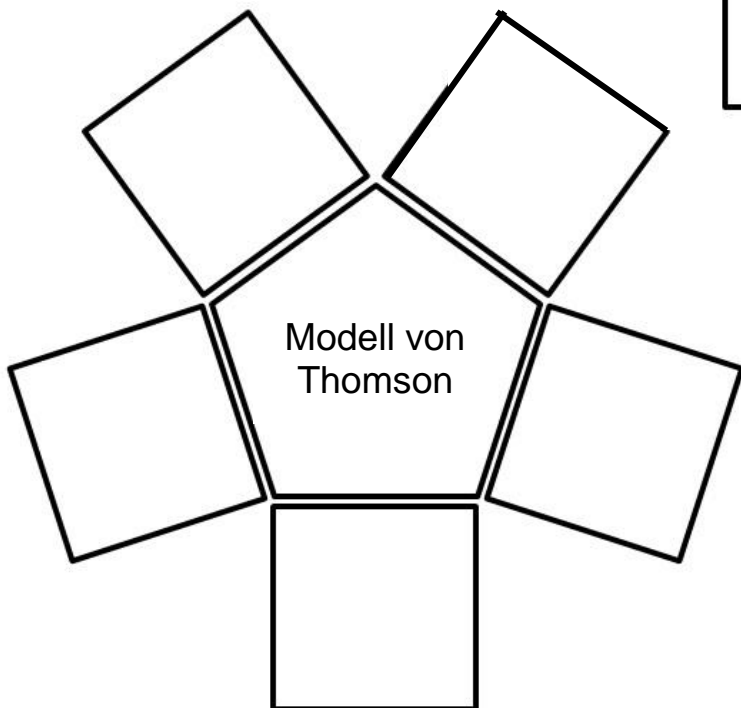
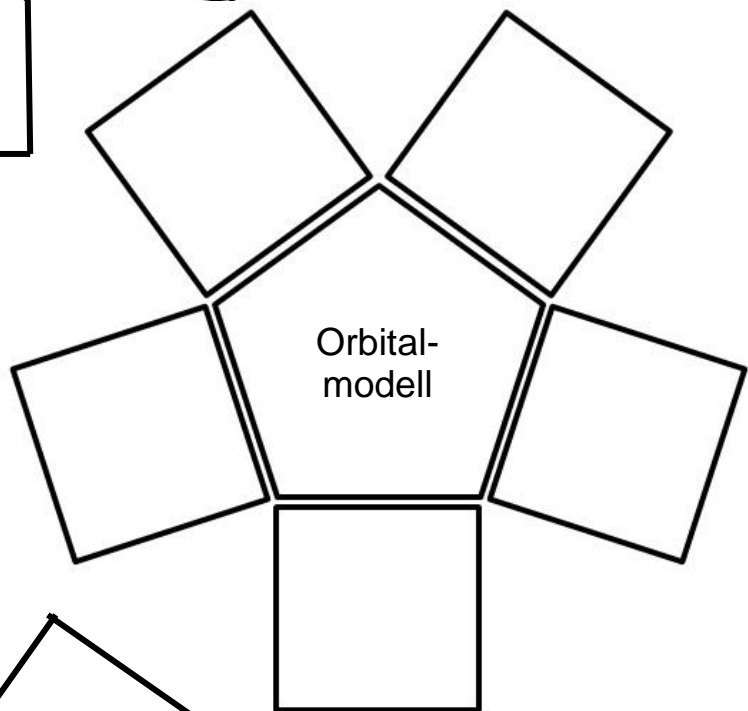
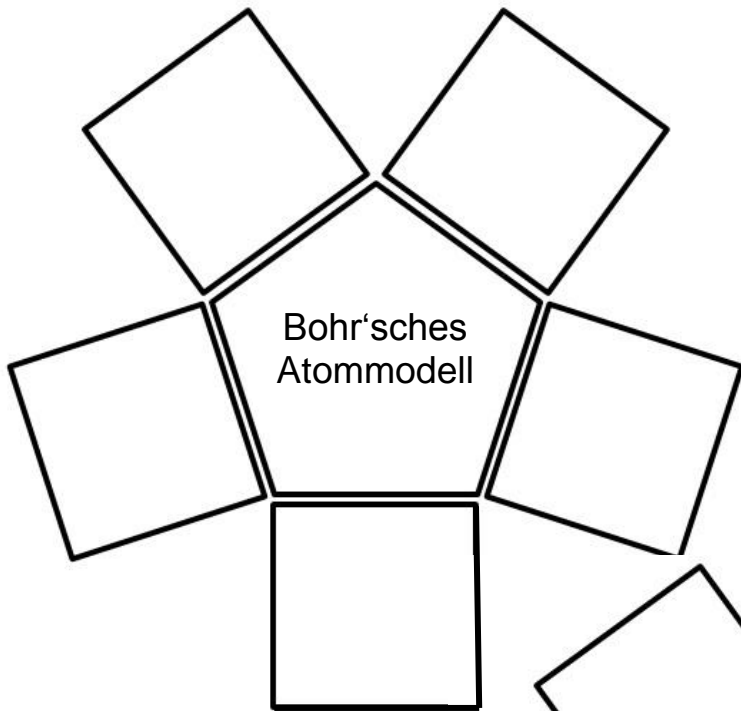
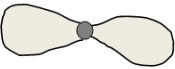
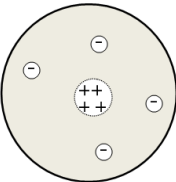
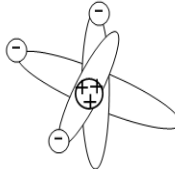
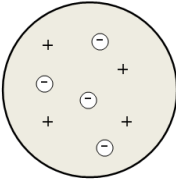
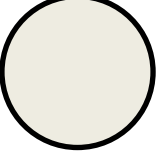


Kernphysik: Atommodelle

Schneide zunächst alle Kärtchen von Blatt 3 aus. Betrachte deren Aussagen, Daten und Bilder und ordne die Kärtchen jeweils dem passenden Atommodell-Pentagon auf Blatt 1 oder 2 zu.





Vereinfacht wird das Modell bezeichnet als „Rosinenkuchen“.	Jahr 1903	...sich die kleinen negativ geladenen Elektronen.	...stabilen Bahnen, ohne dabei Energie abzugeben.	...die sehr klein und nicht weiter teilbar sind.
...Atomkern, der fast die gesamte Masse des Atoms beinhaltet.	Die Atome eines Elements bestehen aus gleichen Teilchen,...		Auf einer relativ großen Hülle umkreisen die Elektronen den Kern.	Die Vorstellung von exakten Elektronenbahnen wird aufgegeben.
Jahr 1803	Jahr 1913	Für die Elektronen des Atoms lassen sich...		Der Sprung in eine energieärmere Bahn ist mit der Abgabe von Strahlung verbunden.
	...räumliche Aufenthaltswahrscheinlichkeiten bestimmen.	Atome verschiedener Elemente haben unterschiedliche Masse.	Jahr 1928	Jedes Atom besitzt einen sehr kleinen, positiv geladenen...
In einer gleichmäßig verteilten positiven Ladung bewegen...		Die Elektronen umkreisen den Atomkern nur auf ganz bestimmten...		Jahr 1911