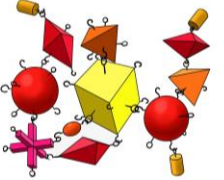
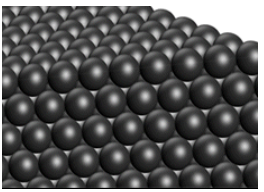
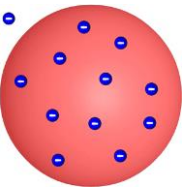
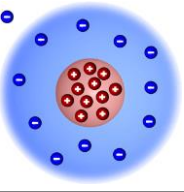
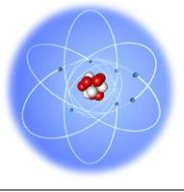
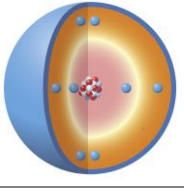
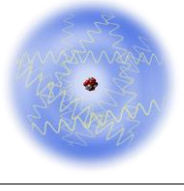
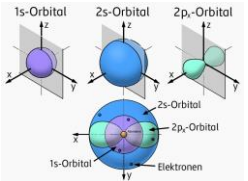




Atombau und Periodensystem :: Atommodelle im Wandel der Zeit

Ihre Aufgabe: Benennen Sie anhand der Abbildung das Atommodell, den oder die Forscher, die es entwickelt haben und beschreiben Sie es in seinen Kernaussagen

Atommodell	Name des Modells und Forscher	Kernaussage
	Atom-Modell Demokrit und andere griechische Gelehrte um 400 v. Christus	Seine Vermutung war, dass Stoffe aus festen, unteilbaren Teilchen bestehen. Materie besteht aus kleinsten, unteilbaren Teilchen, den Atomen. Sie haben unterschiedliche Größen und Formen.
		
		
		
		
		
		
	Orbitalmodell (in der Oberstufe) Erwin Schrödinger, Wolfgang Pauli und andere, ca. 1930 <small>(Grafik aus: https://www.schubu.at/p1/atommodelle-des-zwanzigsten-jahrhunderts)</small>	Elektronen befinden sich mit bestimmten Wahrscheinlichkeiten in Orbitalen, den Aufenthalts-Wahrscheinlichkeits-Räumen