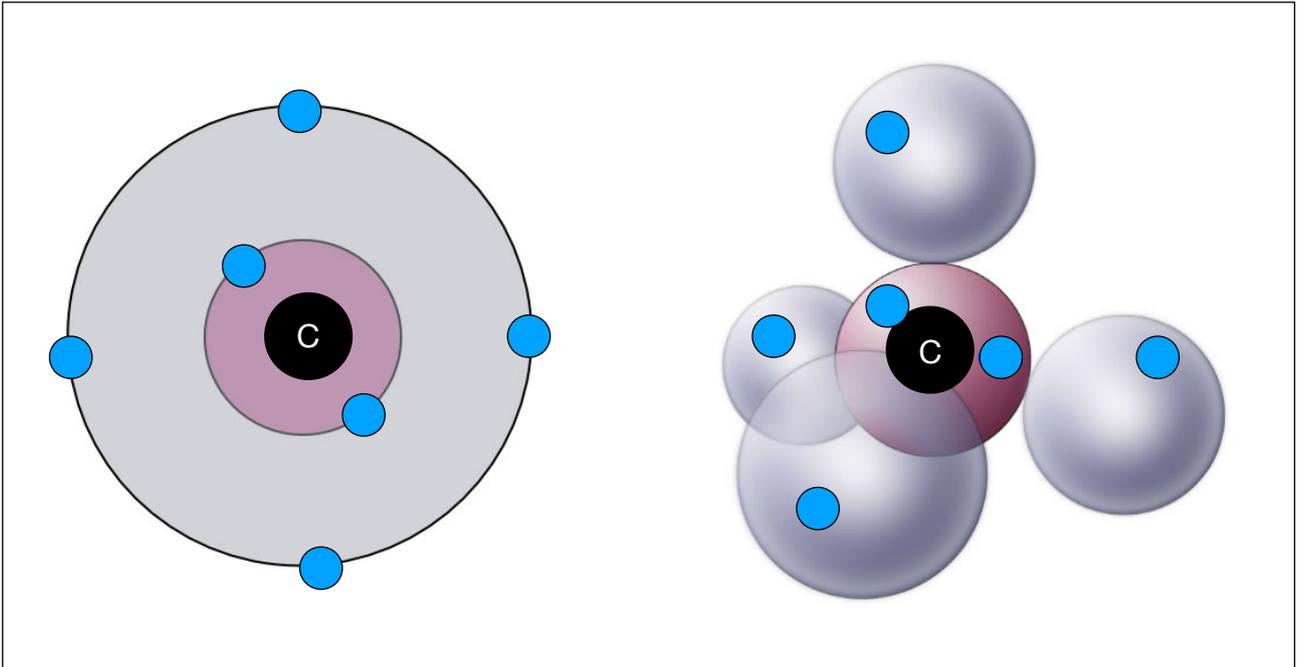


# Das Kugelwolkenmodell von KIMBALL



Beschreiben Sie den Aufbau des Kohlenstoff-Atoms

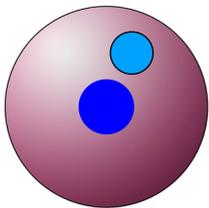
- a) nach dem Schalenmodell
- b) nach dem Kugelwolkenmodell:

Schalenmodell:

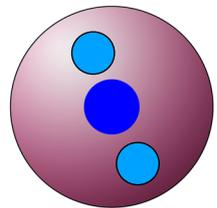
Kugelwolkenmodell:

Begründen Sie, wieso die vier Kugelwolken der L-Schale tetraedrisch angeordnet sind:

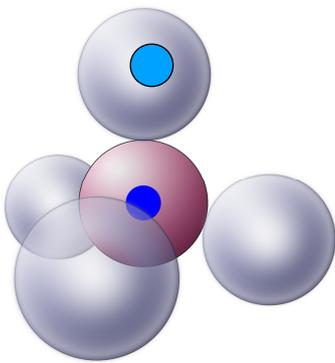
Das Kugelwolkenmodell vernachlässigt die inneren Elektronenschalen; nur die äußere Elektronenschale ist wichtig. In der folgenden Zeichnung sehen Sie die vier äußeren Kugelwolken der Elemente Wasserstoff bis Argon. Zeichnen Sie bitte die Elektronen in die Kugelwolken ein:



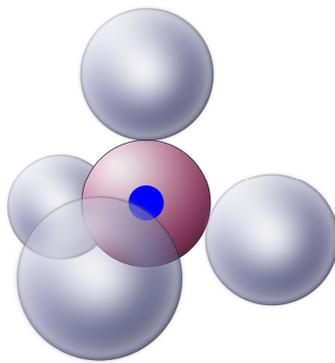
Wasserstoff



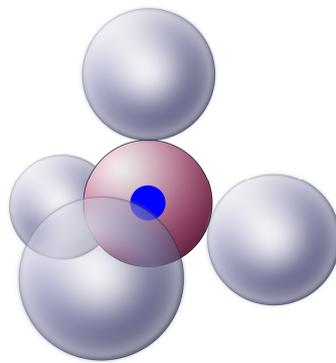
Helium



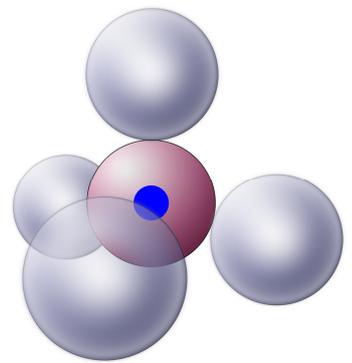
Lithium



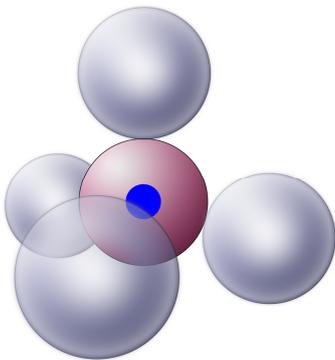
Beryllium



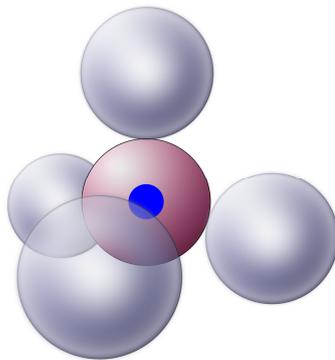
Bor



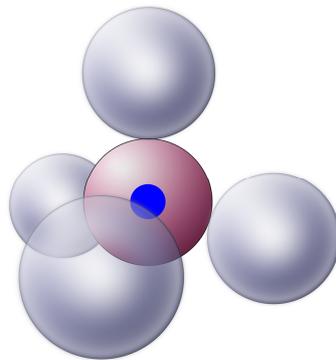
Kohlenstoff



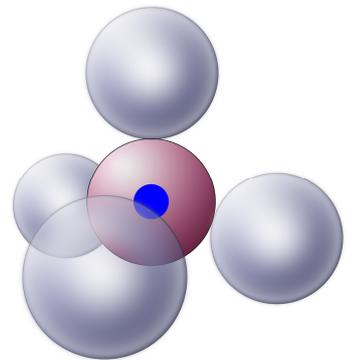
Stickstoff



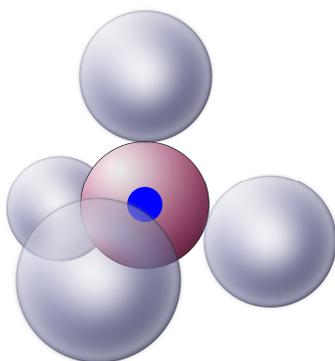
Sauerstoff



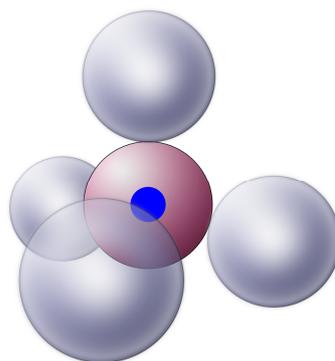
Fluor



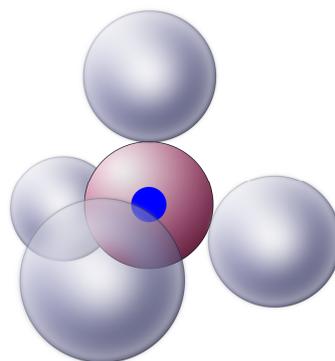
Neon



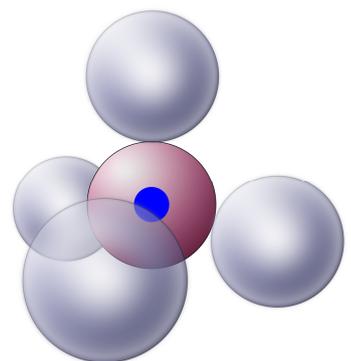
Natrium



Magnesium



Chlor



Argon