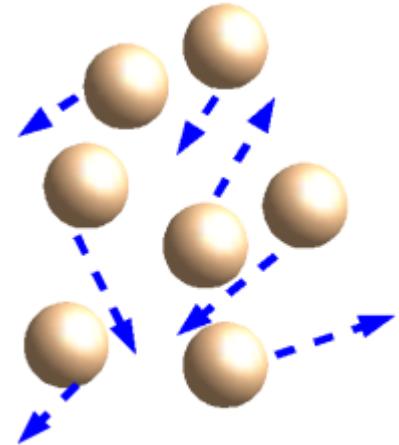


Atommodelle

Das Kugelteilchenmodell

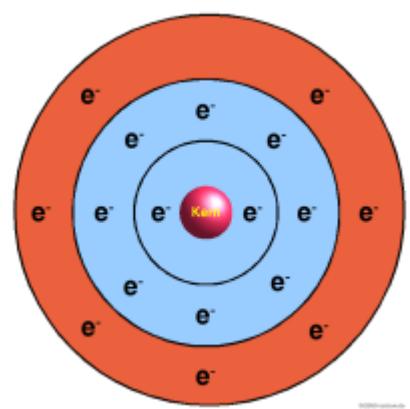
Hauptaussagen:



1. Materie besteht aus kleinen, kugelförmigen Teilchen
2. Die Teilchen eines Reinstoffes sind einander an Masse und Größe gleich
3. die Kugelteilchen sind unzerstörbar
4. Temperatur ist ein Maß für die Geschwindigkeit der Kugelteilchen
5. die kinetische Energie eines Kugelteilchens hängt ab von seiner Masse und seine Geschwindigkeit
6. Zwischen den Teilchen bestehen Wechselwirkungen (= Anziehungs- oder Abstoßungskräfte)

Das Kugelschalenmodell

Hauptaussagen:

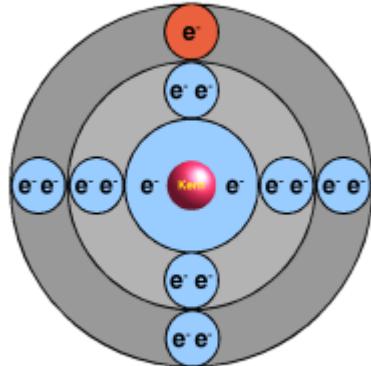


1. Kugelteilchen werden nun Atome genannt
2. Atome besitzen einen kleinen Atomkern, in dem fast die gesamte Masse des Atoms konzentriert ist
3. Die erheblich größere Hülle eines Atoms ist aufgeteilt in Kugelschalen.
4. Kugelschalen sind Aufenthaltsbereiche für Elektronen
5. Besetzte Kugelschalen nehmen viel Raum ein
6. Jede Kugelschale kann nur eine bestimmte Anzahl an Elektronen aufnehmen

7. Eine Kugelschale mit acht Außenelektronen ist energetisch besonders stabil

Das Kugelwolkenmodell

Hauptaussagen:



1. Eine Kugelschale enthält kugelförmige Bereiche, in denen sich Elektronen bevorzugt aufhalten. Diese Bereiche werden Kugelwolken genannt
2. Eine Kugelwolke fasst maximal zwei Elektronen
3. Die einzige mögliche Kugelwolke der ersten Kugelschale ist mit selbiger deckungsgleich
4. Erst werden zunächst alle Kugelwolken der gleichen Kugelschale mit einem Elektron besetzt, bevor die erste Kugelwolke dieser Kugelschale mit zwei Elektronen besetzt wird.
5. Eine einfach besetzte Kugelwolke auf der äußersten Schale ist energetisch ungünstig.
6. Eine derartige Kugelwolke kann mit einfach besetzten Kugelwolken anderer Atome ein Molekülorbital bilden und damit zu einer zweifach besetzten Kugelwolke werden. Dabei entsteht eine Atombindung.

Aufgabe 1:

- a) Stelle die Elemente H, Be, C und F mit dem Kugelschalenmodell dar.
- b) Stelle die Elemente Li, Al, N und Cl mit dem Kugelwolkenmodell dar.

Aufgabe 2:

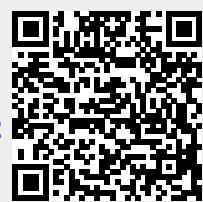
- a) Die Bindung im Methanmolekül
- b) Der Aufbau eines Natriumchloridkristalls
- c) Die Destillation von Alkohol-/Wassergemischen
- d) der unterschiedliche Siedepunkt von Brom und Ethanol
- e) Der Satz von Avogadro (zur Erinnerung: „Alle Gase nehmen bei gleichen Druck und gleicher Temperatur das gleiche Volumen ein, unabhängig von den Eigenschaften ihrer Atome/Moleküle“)



Aufgabe 3:

- a) Was verbindet alle Atom- bzw. Bindungsmodelle, was trennt sie? Diskutieren Sie kritisch.

From:
<https://schule.riecken.de/> - Unterrichtswiki



Permanent link:
<https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:base:atommodels&rev=1722524432>

Last update: **2024/08/01 15:00**