

Überprüfe dein Wissen zur Sek. 1 - Chemie

Behauptung	r	f	u
Die kleinsten Teilchen von Schwefel sind gelb.			
Kochsalz besteht aus zwei Sorten von kleinsten Teilchen.			
Kochsalz besteht aus Natrium-Atomen und Chlor-Atomen.			
Atome haben immer acht Außenelektronen.			
Atome von Alkalimetallen haben immer ein Außenelektron.			
Atome sind immer bestrebt, eine voll besetzte Außenschale zu haben.			
Metall-Atome und Nichtmetall-Atome ziehen sich gegenseitig an.			
Im Atomkern sind immer genau so viele Protonen wie Neutronen vorhanden.			
Metall-Atome geben leichter Elektronen ab als Nichtmetall-Atome.			
Bei der Ionenbindung gibt ein Atom ein Elektron vollständig an ein anderes Atom ab.			
Atome, die ein Elektron abgegeben haben, werden als Kationen bezeichnet.			
Metall-Atome und Anionen ziehen sich gegenseitig an.			
Kationen und Anionen ziehen sich gegenseitig an.			
Moleküle bestehen immer aus verschiedenen Atomen			
Die Atome eines Moleküls werden durch ein gemeinsames Elektronenpaar zusammengehalten			
Die Elektronegativität eines Atoms bestimmt, wie stark dieses Atom die Elektronen einer kovalenten Bindung anzieht.			
Bei einer polaren Atombindung zieht das elektronegativere Atom die Bindungselektronen stärker an als das andere Atom.			
Das Methan-Molekül besteht aus einem C-Atom und drei H-Atomen.			
Pentan hat die Summenformel C_5H_{12} .			
Es gibt mehr als ein Molekül mit der Summenformel C_4H_{10} .			
Moleküle mit der gleichen Summenformel aber unterschiedlichen Strukturformeln heißen Isotope.			
Alkohole besitzen OH-Gruppen.			
Alkohole haben höhere Siedepunkte als vergleichbare Alkane.			
Zwischen Alkohol-Molekülen können sich Wasserstoffbrücken ausbilden.			
Wasserstoffbrücken sind schwächer als van-der-Waals-Kräfte			

Kreuze bei jeder Aussage an: r = richtig, f = falsch, u = ich bin mir nicht sicher.