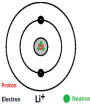


Ein Kation ist ...  ☐ ein Atom mit mehr Elektronen als Protonen. ☒ ein Atom mit mehr Protonen als Elektronen. ☐ ein Atom mit Protonen in der Hülle. ☐ ein Proton mit einem Überschuss an Elektronen. ☐ ein Kernbaustein.	Kationen entstehen gewöhnlich, wenn ... ☐ bei einer Reaktion Protonen aufgenommen werden. ☐ ein Nichtmetall Elektronen aufnimmt. ☒ ein Metall Elektronen abgibt. ☐ zwei Atome miteinander verschmelzen. ☐ die Anzahl von Protonen und Elektronen ausgeglichen wird.	Wenn Natrium und Chlor reagieren, entsteht eine Ionenverbindung..  ☐ mit einem Atomzahlverhältnis von 2:1. ☐ mit einem Atomzahlverhältnis von 1:2. ☐ mit einem Atomzahlverhältnis von 2:2. ☒ mit einem Atomzahlverhältnis von 1:1. ☐ , die Natriumiodid genannt wird.	Die Ionenverbindung aus Kalium und Schwefel heißt ... ☐ Kaliumsulfat. ☒ Kaliumsulfid. ☐ Kaliumsulfit. ☐ Kaliumnitrid. ☐ Calciumsulfid.
Calciumnitrid ist eine Verbindung aus ... ☐ Calcium und Chlor. ☐ Kalium und Phosphor. ☒ Calcium und Stickstoff. ☐ Kalium und Stickstoff. ☐ Kalium Stickstoff und Sauerstoff	Ionenverbindungen sind in der Regel ... ☐ Flüssigkeiten. ☐ reaktiver als die Elemente aus denen sie gebildet wurden. ☐ leicht schmelzbar. ☐ im festen Zustand elektrisch leitfähig. ☒ spröde.	Ionenkristalle zerbrechen leicht, weil ... ☐ sie hohe Schmelz- und Siedepunkte haben. ☐ in Ihnen sehr viel Energie gespeichert ist. ☐ ihre Molekülen grundsätzlich den größten Abstand suchen. ☒ durch Verschieben der Ionen im Gitter sich gleich geladene ☐ die Ionen im Ionengitter nur scheinbar auf festen	Elektrochemisch ist eine Oxidation ist ... ☐ die Abgabe von Sauerstoff. ☐ die Aufnahme von Sauerstoff. ☒ ein Teil einer Redoxreaktion. ☐ die Aufnahme von Elektronen. ☐ ein anderer Begriff für die Reaktion eines Metalls mit einem
Bei einer Redoxreaktion ... ☐ wird immer elementarer Sauerstoff als Reaktionspartner ☐ geht Sauerstoff aus einer Verbindung verloren. ☐ werden Protonen zwischen einem Metall und einem ☐ nimmt das Metall grundsätzlich die Elektronen vom ☒ läuft eine Oxidation und eine Reduktion zeitgleich ab.	Mineralwasser enthält unter anderem... ☒ Kationen ☐ Positronen ☐ Wasserionen ☐ Konglomerationen ☐ Kanonen	Die Ladung eines Ions ist unter anderem abhängig von... ☐ der Anzahl der Kationen ☒ der Anzahl der Elektronen in der Hülle ☐ der Anzahl der Protonen in der Hülle ☐ der Temperatur ☐ Anzahl der Neutronen	Chlorid-Ionen... ☐ sind zweifach negativ geladen ☐ wandern im elektrischen Feld immer zur Kathode ☐ sind Kationen ☒ haben ein Elektron mehr als Chlor-Atome ☐
Ionen entstehen durch... ☒ Abgabe von Elektronen ☐ durch Abgabe von Protonen ☐ hohe Temperaturen ☐ Aufnahme von Protonen ☐ Einfangen von Neutronen	Stoffe erreichen eine Edelgaskonfiguration als Ionen durch... ☐ durch Abgabe der Elektronen auf der Außenschale ☐ die Aufnahme von 8 Außenelektronen ☐ gar nicht ☒ durch Aufnahme/Abgabe so vieler Elektronen, bis die äußere ☐	Eine wässrige Salzlösung... ☐ erhält man durch die Reaktion von Salz mit Wasser ☐ enthält stets mehr Kationen wie Anionen ☒ ist insgesamt elektrisch neutral ☐ ist immer insgesamt positiv geladen ☐ ist immer insgesamt negativ geladen	Das Lithium-Ion... ☐ hat acht Außenelektronen ☐ hat vier Außenelektronen ☐ hat drei Außenelektronen ☒ hat zwei Außenelektronen ☐ hat ein Außenelektron
Ein Anion ist ... ☒ ein Atom mit mehr Elektronen als Protonen ☐ ein Kernbaustein ☐ ein Atom mit mehr Protonen als Elektronen ☐ ein Proton mit einem Überschuss an Elektronen ☐ ein Atom mit Protonen in der Hülle	Anionen entstehen zum Beispiel,wenn .. ☐ Bei einer Reaktion Protonen aufgenommen werden ☒ ein Nichtmetall Elektronen aufnimmt ☐ ein Metall Elektronen abgibt ☐ zwei Atome miteinander verschmelzen ☐ die Anzahl der Protonen und Elektronen ausgeglichen wird.	Ein Chloridion ☐ besitzt zwei Außenelektronen ☐ ist positiv geladen ☐ ist ungeladen ☒ besitzt acht Außenelektronen ☐ riecht nach Chlor	In Oxiden sind die Ionen des Sauerstoffs ☐ nicht geladen ☐ einfach positiv geladen ☐ einfach negativ geladen ☐ doppelt positiv geladen ☒ doppelt negativ geladen
Fragen Datei: B02 Ionenbindung -Bildung - 20 Fragen			