

Die Ionensubstanz Kalium~~nitrat~~ ist aus _____ geladenen _____ und _____ geladenen _____ aufgebaut. Kalium~~nitrat~~ ist ein _____. Die symmetrische Anordnung der Ionen bezeichnet man als _____. Das _____ der Kalium-Ionen und ~~Nitrat~~-Ionen im Ionengitter beträgt 1 : 1. Die in den Ionenkristallen auftretende Bindungsart heißt _____ (_____).

Diese Bindungsart ist durch spezielle Merkmale und Eigenschaften gekennzeichnet. Von den Ionen gehen starke _____ Kräfte aus. Sie wirken in allen _____ des Raumes. Aus den _____ zwischen den positiv und negativ geladenen Ionen erklären sich die relativ hohen _____ und _____ der Ionensubstanzen. Im Ionenkristall sind die Ionen _____ und leiten den elektrischen Strom _____. Beim Schmelzen und Lösen im Wasser müssen die _____ überwunden werden. Aus im Gitter unbeweglichen Ionen entstehen _____ Ionen. Die Schmelzen und Lösungen _____ den elektrischen Strom. Die frei beweglichen Ionen sind die _____. Den Zerfall von Ionensubstanzen in frei bewegliche Ionen bezeichnet man als _____. Mit Hilfe der chemischen Zeichensprache schreibt der Chemiker die _____, z. B.: $\text{KNO}_3 \rightleftharpoons$

