


Salz ist seit der Vorgeschichte als Gewürz und zur Konservierung von Lebensmitteln bekannt. In manchen Zeiten war Salz wertvoller als Gold und daher oft die Ursache für bewaffnete Konflikte. Salz diente als Tauschmittel. In den asiatischen Ländern unterliegt es seit jeher einer strengen Besteuerung. Der englische Begriff Gehalt (deutsches Gehalt) wurde aus dem lateinischen Salarium abgeleitet, was sich auf die Salzverteilung an Soldaten der römischen Armee bezieht. 

Die einfachste Methode der Salzgewinnung in Meeresgebieten ist die Verdunstung von Salzwasser. Diese Methode ist jedoch teuer. In den meisten Gebieten wird Steinsalz (Halit, allgemein bekannt als Steinsalz, ist eine Art Salz, die mineralische Form von Natriumchlorid) aus unterirdischen Lagerstätten durch Bergbau gewonnen. Dies ist auch das wichtigste Erfolgsverfahren. In einem anderen Verfahren wird **Wasser** in unterirdische Speicher gepumpt und die entstehende Sole (Sole ist eine Lösung von Salz in Wasser) nach oben geschoben. Diese Lösung wird dann verdampft. Fast ausgetrocknetes salziges Wasser wird auch zur Salzgewinnung verwendet. Die Wärme der Sonnenstrahlen wird oft genutzt, um die Sole zu verdunsten. Das Wasser wird auch in Vakuumverdampfern und geschlossenen Kesseln oder in offenen Kesseln und Pfannen verdampft.

schulhilfen.com - Salze Referat

Am bekannteste
Gewürz. Salz ist einer der we

sten ist die Verwendung des Salzes als

[dkpdf-button]

sentlichen Bestandteile der Nahrung. Kochsalz (Kochsalz oder Kochsalz ist ein Mineral, das hauptsächlich aus Natriumchlorid, einer chemischen Verbindung der größeren Salzkategorie, besteht; Salz in seiner natürlichen Form als kristallines Mineral wird als Steinsalz oder Halogenit bezeichnet) enthält oft geringe Mengen an Natrium- und Kaliumjodat (Kaliumjodat ist eine chemische Verbindung) zur Vorbeugung von Kropf (Ein Kropf oder Kropf ist eine Schwellung des Halses oder Kehlkopfes durch Vergrößerung der Schilddrüse, verbunden mit einer nicht ordnungsgemäß funktionierenden Schilddrüse) Bildung. Wildtiere kommen oft zu salzigen Wasserläufen oder Salzkrusten an der Oberfläche, die als Salzlecksteine bezeichnet werden. Dort lecken sie an den Salzablagerungen. Technisch gesehen wird Salz als Rohstoff für Chlor und seine Hauptverbindungen sowie für Natrium und seine Verbindungen verwendet. Chlor (Chlor ist ein chemisches Element mit Symbol Cl und Ordnungszahl 17) Verbindungen von kommerzieller Bedeutung sind Salzsäure (Salzsäure ist eine korrosive, starke Mineralsäure mit vielen industriellen Anwendungen), Chloroform (Chloroform oder Trichlormethan, ist eine organische Verbindung mit der Formel CHCl_3), Tetrachlormethan (Kohlenstofftetrachlorid, auch bekannt unter vielen anderen Namen ist eine organische

Verbindung mit der chemischen Formel CCl_4) und Bleichpulver (Bleichmittel ist eine Chemikalie, die weiße Kleidung). Wichtige Natriumverbindungen (Natrium ist ein chemisches Element mit Symbol Na und Ordnungszahl 11) sind Natriumcarbonat (siehe Soda (Natriumcarbonat, Na_2CO_3 , ist das wasserlösliche Natriumsalz der Kohlensäure)), Natriumsulfat (Natriumsulfat, auch Natriumsulfat genannt, ist die anorganische Verbindung mit der Formel Na_2SO_4 sowie mehrere verwandte Hydrate), Natriumhydrogencarbonat (Natriumbicarbonat ist eine chemische Verbindung mit der Formel NaHCO_3), Natriumphosphat (Trinatriumphosphat ist die anorganische Verbindung mit der chemischen Formel Na_3PO_4) und Natriumhydroxid (Natriumhydroxid, auch bekannt als Lauge und Natronlauge, ist eine anorganische Verbindung) . Salz wird häufig als Konservierungsmittel verwendet (Ein Konservierungsmittel ist eine Substanz oder eine Chemikalie, die Produkten wie Lebensmitteln, Getränken, pharmazeutischen Medikamenten, **Farben** , biologischen Proben, Kosmetika, Holz und vielen anderen Produkten zugesetzt wird, um eine Zersetzung durch mikrobielles Wachstum oder durch unerwünschte chemische Veränderungen zu verhindern) für Fleischprodukte. Salz wird auch in einigen Kühlprozessen, bei der Farbgebung sowie bei der Herstellung von Seife und **Glas** benötigt. Salzkristalle sind für Infrarotstrahlung transparent und eignen sich daher zur Herstellung von Prismen und Linsen für Analysegeräte, die mit Infrarotstrahlung arbeiten.

Anzeige