

## 氯化钠固体是不是电解质？氯化钠固体是不是电解质

氯化钠固体是电解质。根据电解质的定义，电解质是：在熔融状态下或者是溶液里能导电的化合物叫做电解质。氯化钠溶到水里后，电离出氯离子和钠离子，让水溶液能够导电。氯化钠固体在熔融的状态下可以导电，也是化合物，所以是电解质。氯化钠的水溶液能导电，但是它是化合物，就不能称它为电解质。所以得出结论，氯化钠固体是电解质，氯化钠溶液不是电解质。根据他的电离程度可以分成强电解质与弱电解质，全部电离的则是强电解质，有少部分电离的就是弱电解质。

## 氯化钠的晶体和固体形式是电解质吗？

不是电解质,因为氯化钠晶体是以分子形式存在的,只有熔融或溶解在溶液里面才会电离出自由移动的离子..