

物质的量浓度相同时如何比较渗透压...温度相同时物质的量浓度相同的四种溶液渗透压最大的是A氯化钙溶液
B氯化钠溶液C葡萄糖溶液D蔗糖溶液-股识吧

一、相同条件下，相同的物质的量浓度的NaCl和尿素所产生的渗透压相比较结果是（ ）大

相同条件下，相同的物质的量浓度的氯化钠和尿素所产生的渗透压相比较的结果是氯化钠)大。

二、物质的量浓度相等，渗透压不就相等吗

L，如果渗透压相同不完全是这样，因为氯化钠电离为钠离子和氯离子。

例如氯化钠的浓度为 $0.1538 \times 2=0.3077$ 。

对于非电解质溶液，那么物质的量浓度也相同是对的.1538mol/L，所以它的渗透浓度为0.3077mol/。

但对与电解质溶液就不适用了。

因为电解质溶液的渗透浓度是指溶液中离子的浓度

三、相同条件下，相同质量浓度的氯化钠和尿素的渗透压比较

氯化钠的渗透压是尿素的两倍

四、物质的量浓度相同时，麦芽糖与葡萄糖，哪一个的渗透压较大？

二者渗透压相等。

五、各物质在同浓度情况下怎样比较其蒸汽压大小：： a.1mol/kg Nacl b、 1mol/kg Hac c、 1mol/kgH2SO4

渗透压是以纯水相与水溶液相水的化学位差来表示的，因此，对于理想稀溶液，如果溶质浓度低于0.02mol/L则可用vant hoff方程，其渗透压与溶质性质无关；

若是电解质稀溶液，渗透压与溶质性质有关：渗透压=溶质摩尔浓度*R(常数)*温度(K)*渗透常数(对于完全离解的电解质溶液，其渗透常数为离解的阴阳离子总数) 硫酸 3mol离子 氯化钠 2mol例子 hacc < 2mol例子 所以渗透压 硫酸大于氯化钠 大于 醋酸

六、相同条件下相同物质的量浓度的氯化钠与尿素渗透压比较，谁大？为什么？

尿素渗透压大，因为我猜氯化钠更易融于水。

- 。
- 。

七、相同质量浓度的溶液如何比较渗透压？

化成摩尔浓度 变化为cRT，c是摩尔质量浓度mol/kg

八、温度相同时物质的量浓度相同的四种溶液渗透压最大的是A 氯化钙溶液 B氯化钠溶液C葡萄糖溶液D蔗糖溶液

展开全部1. 0.2mol/L 具体 $2 \cdot (400/112)/(400/11.2)$ 由于是电解质电离变成两倍
2.膜内的渗透压远大于膜外把溶质NaCl挤出去了 3.C。
物质质量浓度一样，就看摩尔质量的大小了 大的浓度大 渗透压就大

参考文档

[下载：物质的量浓度相同时如何比较渗透压.pdf](#)

[《股票st以后需要多久恢复》](#)

[《股票锁仓后时间是多久》](#)

[《唯赛勃的股票多久可以买》](#)

[《股票转让后多久有消息》](#)

[下载：物质的量浓度相同时如何比较渗透压.doc](#)

[更多关于《物质的量浓度相同时如何比较渗透压》的文档...](#)

声明：

本文来自网络，不代表

【股识吧】立场，转载请注明出处：

<https://www.gupiaozhishiba.com/subject/36018767.html>