

## 哪些股票含有钠离子成分最多；21.2克碳酸钠含有多少钠离子-股识吧

一、在0.5mol  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ 中，含有钠离子的数目约为（ ）个，含有硫酸根离子的数目约为（ ）个。含氧原子的物质的量是

含有钠离子的数目约为（1mol）个，含有硫酸根离子的数目约为（0.5mol）含氧原子的物质的量为：2mol

二、1L 1mol/L  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ 溶液中含有的钠离子数为 $\text{NA}$ ，这句话对吗

不对，应该是 $2\text{NA}$ 。

1L 1mol/L  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ 溶液中含有的 $\text{Na}_2\text{SO}_4$ 数为 $n = CV = 1 * 1 = 1\text{mol}$ 而每mol  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ 中有 $2\text{NA}$ 个钠离子。

三、0.5摩尔的硫酸钠中含钠离子数约为

四、1.06g克碳酸钠所含钠离子的个数

0.02mol

五、某种溶液中含有钠离子，铁离子，硫酸根离子，已知钠离子和硫酸根离子的个数比为3：4，则钠离子、铁离子的

电荷守恒。

阳离子带的正电荷总数=阴离子带的负电荷总数  
阳离子： $x\text{Fe}^{3+}$  带的正电荷 $3x$   
 $3\text{Na}^+$  带正电荷3  
阴离子： $4\text{SO}_4^{2-}$  带的负电荷总数 $4 * 2x = 8x$   
 $3 = 8x$  有3个 $\text{Na}^+$   $5/3$ 个 $\text{Fe}^{3+}$

答案：9：5

## 六、0.5摩尔的硫酸钠中含钠离子数约为

1mol.因为1个硫酸钠分子含有2个钠离子，所以0.5mol硫酸钠就有1mol钠离子

## 七、某溶液中含有 $\text{Na}^+$ ， $\text{H}^+$ ， $\text{Cl}^-$ ， $\text{SO}_4^{2-}$ 四种离子，最多有几种溶质？答案是5种请解释

最多有5种，它们是 $\text{NaCl}$ 、 $\text{Na}_2\text{SO}_4$ 、 $\text{NaHSO}_4$ 、 $\text{HCl}$ 、 $\text{H}_2\text{SO}_4$ 最少有2种，它们是 $\text{NaCl}$ 、 $\text{H}_2\text{SO}_4$ 或 $\text{Na}_2\text{SO}_4$ 、 $\text{HCl}$ 或 $\text{NaHSO}_4$ 、 $\text{HCl}$ 或 $\text{NaHSO}_4$ 、 $\text{NaCl}$

## 参考文档

[下载：哪些股票含有钠离子成分最多.pdf](#)

[《入职体检后多久可以拿到股票》](#)

[《股票早上买入要隔多久才可以卖出》](#)

[《股票卖出多久可以转账出来》](#)

[《股票回购多久才能涨回》](#)

[下载：哪些股票含有钠离子成分最多.doc](#)

[更多关于《哪些股票含有钠离子成分最多》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/chapter/46764930.html>