

## 为什么和舰能上科创板——和舰科技公司累不累啊- 股识吧

### 一、为什么在心脏收缩期和舒张早期给予心室阈上刺激，不能引起期前收缩

因为处在有效不应期内。

钠通道的功能尚未恢复或仅有少数恢复，即使再大的刺激也不能引起足够的钠内流，去极化产生动作电位。

### 二、报纸经过摩擦后为什么能吸在墙壁上，墙壁并不是轻小物质啊？

相对于墙壁，报纸是轻小物质。

- 。
- 。

### 三、和舰科技公司累不累啊

展开全部不会的，操作工是上二休二的待遇在园区算是比较好的了

### 四、我的车是大众！为什么早上打开机油盖能看见机油啊？

机油盖在发动机的顶盖，顶盖下面一层是平的，在这平面上留有少量的机油并不出奇的，机油是通过管道流入机油仓内，当发动机运转时机油通过油泵泵到各润滑部位，顶层下面一层平面上也有润滑部件，然后机油又顺着管道流回机油仓，所以打开机油盖能看到机油是很正常的。

## 五、科创板指数代码是多少

科创50（上证科创板50成份指数）代码为000688。

数据来源：上交所【风险提示】：市场有风险，投资需谨慎！

## 六、为什么减水剂能减水

水泥水化后，由于离子间的范德华力作用以及水泥水化矿物、水泥主要矿物在水化过程中带不同电荷而产生凝聚，导致了混凝土产生絮凝结构。

高效减水剂大多属阴离子型表面活性剂，掺入到混凝土中后，减水剂中的负离子-SO<sub>3</sub><sup>-</sup>、-COO<sup>-</sup>就会在水泥粒子的正电荷Ca<sup>2+</sup>矿的作用下而吸附于水泥粒子上，形成扩散双电层(Zel.

a电位)的离子分布，在表面形成扩散双电层的离子分布，使水泥粒子在静电斥力作用下分散，把水泥水化过程中形成的空间网架结构中的束缚水释放出来，使混凝土流动化。

Zeta电位的绝对值越大，减水效果就越好。

随着水泥的进一步水化，电性被中和，静电斥力随之降低，范德华力的作用变成主导，对于萘系、三聚氰胺系高效减水剂的混凝土，水泥浆又开始凝聚，坍落度经时损失比较大，所以掺入这两类减水剂的混凝土所形成的分散是不稳定的。

而对于氨基磺酸、多羧酸系高效减水剂，由于其与水泥的吸附模型不同，粒子间吸附层的作用力不用于前两类，其发挥分散作用的主导因素不是Zeta电位，而是一种稳定的分散。

掺有高效减水剂的水泥浆中，高效减水剂的有机分子长链实际上在水泥微粒表面是呈现各种吸附状态的。

不同的吸附态是因为高效减水剂分子链结构的不同所致，它直接影响到掺有该类减水剂混凝土的坍落度的经时变化。

有研究表明萘系和三聚氰胺系减水剂的吸附状态是棒状链，因而是平直的吸附，静电排斥作用较弱。

其结果是Zeta电位降低很快，静电平衡容易随着水泥水化进程的发展受到破坏，使范德华引力占主导，坍落度经时变化大。

而氨基磺酸类高效减水剂分子在水泥微粒表面呈环状、引线状和齿轮状吸附，它使水泥颗粒之间的静电斥力呈现立体的交错纵横式，立体的静电斥力的Zeta电位经时变化小，宏观表现为分散性更好，坍落度经时变化小。

而多羧酸系接枝共聚物高效减水剂大分子在水泥颗粒表面的吸附状态多呈齿形。

这种减水剂不但具有对水泥微粒极好的分散性而且能保持坍落度经时变化很小。

原因有三：其一是由于接枝共聚物有大量羧基存在.具有一定的螯合能力，加之链的立体静电斥力构成对粒子间凝聚作用的阻碍；

其二是因为在强碱性介质例如水泥浆体中，接枝共聚链逐渐断裂开，释放出羧酸分子，使上述第一个效应不断得以重视；  
其三是接枝共聚物Zeta电位绝对值比萘系和三聚氰胺系减水剂的低，因此要达到相同的分散状态时，所需要的电荷总量也不如萘系和三聚氰胺系减水剂那样多。  
对于有侧链的聚羧酸减水剂和氨基磺酸盐系高效减水剂，通过这种立体排斥力，能保持分散系统的稳定性。

## 七、为什么甲苯能使酸性高锰酸钾溶液褪色

甲苯被酸性高锰酸钾氧化成苯甲酸，同时高锰酸钾被还原成无色的二价锰离子。

## 八、

## 九、请问强屈比、屈标比在工程上有何意义？ 为什么屈标比不能大于1.3？

适用于有一二级抗震要求的结构，屈标比如果大于1.3说明钢筋的屈服强度实测值比较高，屈服点到极限强度之间的比值会变小，不利于结构的抗震

## 参考文档

[下载：为什么和舰能上科创板.pdf](#)

[《股票红箭头绿字是什么意思》](#)

[《股票为什么说神奇的两点半》](#)

[《换手率为3说明什么》](#)

[下载：为什么和舰能上科创板.doc](#)

[更多关于《为什么和舰能上科创板》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/store/17674232.html>