

化学

[进入贴吧](#)[全吧搜索](#)[吧内搜索](#)

化学吧

关注 : 541,901 帖子 : 10,246,054

04月03日
漏签0天[看贴](#)[图片](#)[精品](#)[视频](#)[游戏](#)

17 回复贴，共1页

[<<返回化学吧](#)

化学平衡的问题〔想出来的是天才〕

[收藏](#)[回复](#)

218.68.188.*

- 1.化学平衡是动态平衡，那可逆反应为什么能发生，是因为等号两边的能量差吗？还是由于什么差造成的？
- 2.化学反应达平衡，正反应放出的能量和逆反应吸收的能量相等〔即正反应放出的能量正好供逆反应吸收〕吗？
- 3.化学平衡会不会因为放热一方有能量耗散而使平衡变为静态平衡？
- 4.回答完上述问题后，请详细讲一下化学平衡中的能量问题。

多谢！



皇冠身份

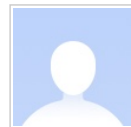
发帖红色标题

显示红名

签到六倍经验

[兑换本吧会员](#)赠送补签卡1张，获得[\[经验书购买权\]](#)

我在贴吧



王宇舟_2015

0 [获取]

扫二维码下载贴吧客户端

下载贴吧APP

看高清直播、视频！

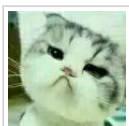
[贴吧页面意见反馈](#)[违规贴吧举报反馈通道](#)[贴吧违规信息处理公示](#)1楼 2004-10-26 23:47 [回复](#)晋昇国际
JIN SHENG INTERNATIONAL

晋昇国际

注册厦门,海外公司,海外公司年审,离岸银行开户,点此了解更多!



2020-04-03 12:34 广告



酸酸的快乐

无机化学 1

- 2.化学反应达平衡，正反应放出的能量和逆反应吸收的能量相等〔即正反应放出的能量正好供逆反应吸收〕吗？
- 答~不一定，能量有损耗啊~~有时的能量也可用于其他地方~~
我自己想的。。。不知道对不对~~~

2楼 2004-10-27 13:02 [回复](#)

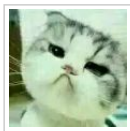


怎么看不懂呀

218.4.190.*



3楼 2004-10-27 15:20 [回复](#)



化学平衡那好难学~~~~

把我学的郁闷的~~~~

酸酸的快乐

无机化学 1

4楼 2004-10-27 19:57 [回复](#)



1，他们经过的过度态一样，碰撞能量合适即可逆向进行



5楼 2004-10-28 06:27 [回复](#)



3，不会有静态平衡的



6楼 2004-10-28 06:28 [回复](#)



可有能量耗散呀

勒沙特列二世

有机化学 2

7楼 2004-10-29 14:10 [回复](#)



但是你要想到，外体会补充损耗的能量呀，对💎

61.142.137.*



8楼 2004-11-04 21:08 [回复](#)



bu ke neng

221.196.28.*



9楼 2004-11-04 22:06 [回复](#)



挖~

pamon

无机化学 1

10楼 2007-06-16 23:12 [回复](#)



神座

开局选这个职业，7级拥有全屏技，分分钟刷出2000w元宝



2020-04-03 12:34 广告



那么简单的问题啊~自己想啊!

超级理科生II

无机化学 1

11楼 2007-06-16 23:15 [回复](#)



围剿赵明

金属钉

有机化学 2

12楼 2007-06-16 23:34 [回复](#)



Honey_布丁

无机化学 1

2. 化学反应达平衡，正反应放出的能量和逆反应吸收的能量相等〔即正反应放出的能量正好供逆反应吸收〕吗？

不一定，因为正反应的量与逆反应的量不一定相◆

13楼 2007-06-19 21:28 回复



bloodfly

无机化学 1

1. 化学平衡是动态平衡，那可逆反应为什么能发生，是因为等号两边的能量差吗？还是由于什么差造成的？

应该是分子总是做无规则运动导致的◆

14楼 2007-06-19 21:42 回复



124.249.144.*

当 $\Delta_r G_m = 0$ 时，达到最大限度，称平衡状态。

又有 $\ln K = -(Q/RT) + c$ ，所以在物质的不同状态间的平衡会因温度降低而向产热的两个体系的平衡方向移动，并且增加压强，和加快体积相应减少的反应发生。

总之平衡中一个因素的变动，在一个方向上会导致一种转化，如果这种转化是惟一的，那么将会引起一种和该因素变动符号相反的变化。

另外从热力学势的引入可处理多组分的多相体系，
即平衡状态就是相律表明的自由度为零的那种状态。

我认为就是这些吧，大家想到什么可以继续补充◆

15楼 2007-06-19 21:48 回复



211.139.190.*

能量是不能循环的!没学过物理和生物吗?

16楼 2007-06-20 01:03 回复



1.

吉布斯变化能,

有四种情况,能变与熵变的正负

其中两种属于可逆,一种属于不可逆,一种属于不可能发生反应.

58.23.110.*



2.
理想状态下是可以相等的,一般情况下也可以这么考虑,但是条件要足够缓慢与平滑的变化过程,不能有突变的出现.
3.
我们只研究理想状态, 如果考虑消耗的热,那么能量的消耗会使反应系统温度降低,导致速率变慢,减少消耗,最极端的情况是一旦内能真的用完,达到绝对零度,就成为静态平衡.

iDyai

17楼 2007-06-20 08:54 [回复](#)



- 4.能量的问题,我觉得你只要多看书就可以,
- 不介意的话看看大学的化学能量部分的知识.

58.23.110.*



18楼 2007-06-20 20:22 [回复](#)

17 回复贴，共1页

[<<返回化学吧](#)

发表回复

发贴请遵守[贴吧协议](#)及“七条底线”

开通超级会员发贴6倍经验

[发表](#)