

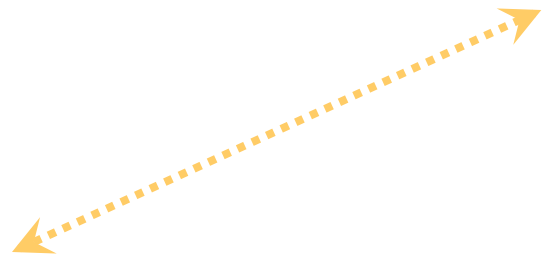
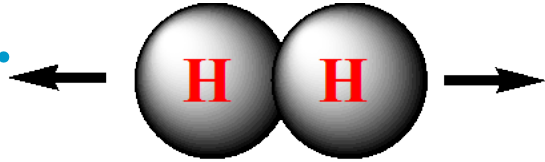
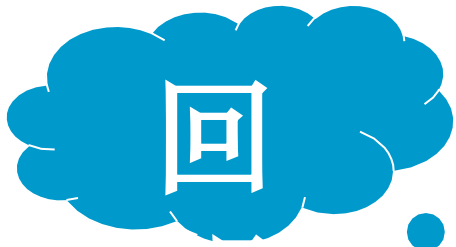
思

④ “给我一个支点和一根足够长杠杆，我能够撬动地球！”

■ 推感人类社会进步这个支点和杠杆是什么呢？

化学反应与能量

化学反应与能量改变



回



氢原子和氢原子靠近时,

- 化学键怎么变?
- 能量怎么改变? 多了? 少了?
- 从哪来? 到哪去?
- 化学键改变与能量改变有什么关系?

结论

物质改变常伴伴随能量改变

总

✓ 化学反应中存在能量改变主要原因是：

断开

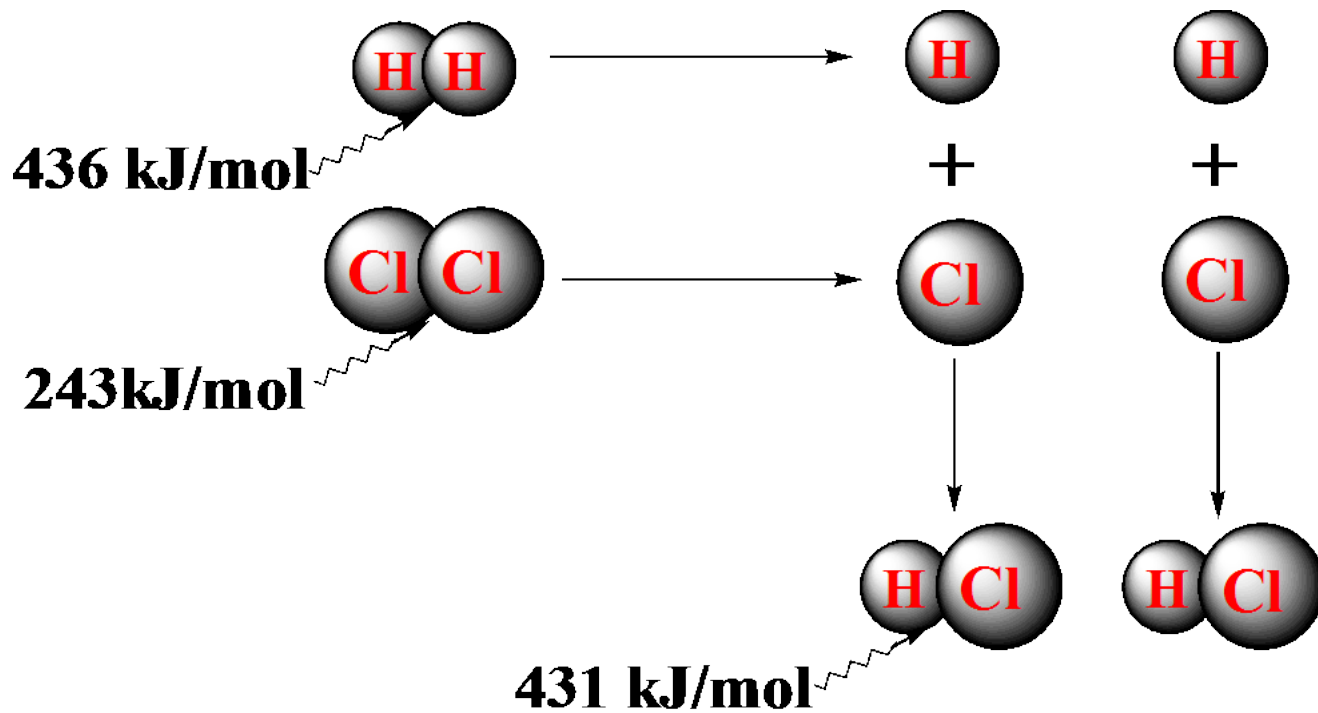
吸收

形成

释放



观察以下示意图：P2图1-1



你发现了吗?



一、反应热 焓变

化学反应过程中所释放或吸收能量，

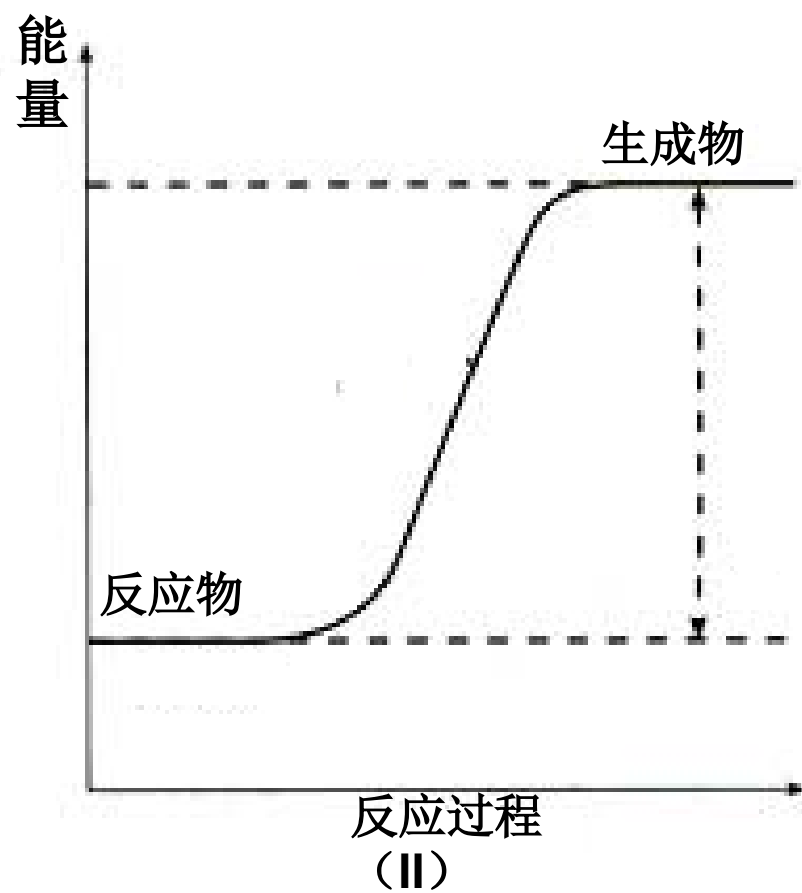
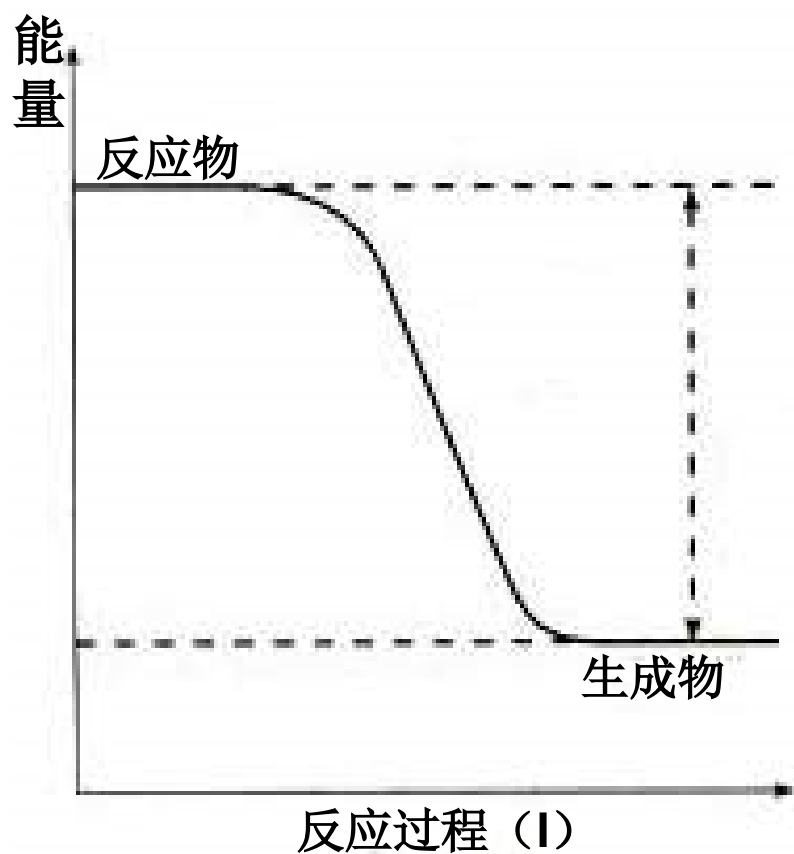
都能够用热量（或转换成对应热量）来表

述，叫做**反应热**，又称为“**焓变**”。

思

-
+

放热反应中



反应热数据用途



反应热能够由试验测得，也能够用其它方法得到。

以上内容仅为本文档的试下载部分，为可阅读页数的一半内容。如要下载或阅读全文，请访问：<https://d.book118.com/816034001225010113>