

一级基础科目（一）辅导---原电池 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

[https://www.100test.com/kao\\_ti2020/450/2021\\_2022\\_\\_E4\\_B8\\_80\\_E7\\_BA\\_A7\\_E5\\_9F\\_BA\\_E7\\_c58\\_450333.htm](https://www.100test.com/kao_ti2020/450/2021_2022__E4_B8_80_E7_BA_A7_E5_9F_BA_E7_c58_450333.htm)

2.原电池 化学能转变为电能的装置为原电池。 电池符号、电对。电对作电池负极时，写在电池符号的左边，若是正极，写在右边。当组成电极的氧化态、还原态均为离子或非金属单质时，需外加惰性电极，一般采用铂或石墨作电极。在半电池中应将离子的给定浓度写在括号内。 电极电位概念。标准氢电极，能斯特方程式： $E = E^{\ominus} - \frac{RT}{nF} \ln \frac{a_{\text{还原态}}}{a_{\text{氧化态}}}$ ，式中n为电极反应中得失电子数。 电极电位的应用：比较氧化剂和还原剂的相对强弱；判断氧化还原反应进行的方向；计算氧化还原反应进行的程度。 100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问 [www.100test.com](http://www.100test.com)