

氧化还原反应的一般规律 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/104/2021_2022__E6_B0_A7_E5_8C_96_E8_BF_98_E5_c65_104384.htm (1) 表现性质规律

：同种元素具有多种价态时，最高价态的只有氧化性，最低价态的只有还原性，处于中间价态的既有氧化性又有还原性。

例如相邻价态的同种元素不发生氧化还原反应，浓H₂SO₄可干燥SO₂；不同价态的同种元素之间“向中看齐”，最多只能达到相同的价态，而绝不能出现高价变低价，低价变高价

的交叉现象，也不会出现价态互变。如KClO₃与盐酸反应

，最终+5价Cl变为0价，-1价Cl也变为0价，绝不会出现+5价氯变为-1价。(2) 性质强弱规律：氧化性：氧化剂强于氧化产物；还原性：还原剂强于还原产物。例如：2FeCl₃

+ Cu====2FeCl₂ + CuCl₂，氧化性：Fe³⁺ > Cu²⁺，还原性

：Cu > Fe²⁺。(3) 反应先后规律：在浓度相差不大的溶液中，同时含有几种还原剂时，若加入氧化剂则首先与溶液中

还原性最强的还原剂作用。例如FeBr₂溶液中通入Cl₂，若Cl₂少量则只氧化Fe²⁺，若Cl₂足量Fe²⁺全部氧化完才开始氧化Br⁻

，因为还原性Fe²⁺ > Br⁻，所以先氧化Fe²⁺。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