

2. 化学反应的热效应、方向及限度

天津大学 曲建强



天津大学 曲建强



物质聚集状态:物质在一定的温度和压强条件下所处的相对稳定的状态。

常见的聚集状态有固态(solid)、液态(liquid)、气态(gas)。



相: 系统中物理性质和化学性质完全相同的任何均匀部分称

为一相;相与相之间有明确的界面分开。

均相系统(或单相系统)(homogeneous system)

系统

非均相系统(或多相系统)(heterogeneous system)



◆气态物质:即使包含多种成分(如空气),为一单相系统。

◆液态物质: (1)彼此互溶,为一相;

(2)彼此不溶,为多相。



•固态物质: (1)结构或晶形相同的同一组成物质,不管分散程度如何,仍为一相,如 Fe_2O_3 粉末; (2)结构不同的同一组成物质,分属不同的相,如石墨、金刚石、 C_{60} 或 α -Fe(体心立方)、 γ -Fe(面心立方); (3)不同固态物质,一般为多相系统(除非形成合金),如 α -Fe与 Fe_2O_3 。



◆水: 单相系统。

*水、冰共存:两相系统。

◆水、冰、水蒸汽长期共存 (273.16 K, 611.73 Pa): 三相系统。



思考题:

下列系统含有两相的是()。

- A. 氧气和氮气的混合气体
- B. 锌粉和盐酸发生反应的系统
- C. 冰水混合物
- D. 葡萄糖水溶液