

* 说明：全部答题包括填空、选择题必须答在考点下发的答题纸上，否则，一律无效。

试题名称：

普通化学

一、填空题（42分）

1. 判断下列体系变化过程中是熵增大还是熵减小。

1) KNO_3 溶解于水_____

2) 干冰的升华_____

3) 活性炭吸附氧气_____

4) 高锰酸钾加热分解_____

5) 金属钠在氯气中燃烧生成 NaCl _____

2. 对一元弱酸或弱碱来讲，在温度不变时，其 K_a 或 K_b ①，与②无关。

若温度改变， K_a 与 K_b ③，但由于是在④中，热效应⑤，所以可不考虑⑥。 K_a 和 K_b 的相对大小，可衡量⑦，通常 K_a 在⑧之间，称为弱酸； K_a 在⑨时，称为极弱酸。多元弱酸是⑩解离的，其各级解

离常数之间的大小关系是⑪。