

2009 年硕士学位研究生入学考试试题

高参考价值的真题、答案、学长笔记、辅导班课程，访问：www.kaoyancas.net
(物理化学)

所有试题答案写在答题纸上，答案写在试卷上无效。可以使用非编程计算器

一、选择题（共 66 分，每题 3 分）：在下列各题中有一个答案是正确的，请选择之。

1. 某低压下的气相反应，在 $T=200\text{ K}$ 时 $K_p=8.314\times 10^2\text{ Pa}$ ，则 $K_c/\text{mol}\cdot\text{cm}^{-3}$ 是：
(A) 5×10^2 (B) 14×10^6 (C) 14×10^3 (D) 0.5
2. (1) 溶液的化学势等于溶液中各组分的化学势之和
(2) 对于纯组分，则化学势等于其 Gibbs 自由能
(3) 理想溶液各组分在其全部浓度范围内服从 Henry 定律
(4) 理想溶液各组分在其全部浓度范围内服从 Raoult 定律
上述诸说法正确的是：
(A) (1), (2) (B) (2), (3) (C) (2), (4) (D) (3), (4)

完整版，请访问 www.kaoyancas.net 科大科院考研网，那个专注于中科大、中科院考研

- (A) $\Delta_{\text{mix}} V=0$ (B) $\Delta_{\text{mix}} F=0$ (C) $\Delta_{\text{mix}} H=0$ (D) $\Delta_{\text{mix}} U=0$