## Quiz1

序号

- 1. 以下关于化学势的说法中错误的是 ( D )
- A. 化学势的引入是为了研究物质的量可能变化的系统
- B. 和内能不同, 化学势是一种强度性质
- C. 同一个系统的 U、H、G、A 四个物理量可以共用一套化学势
- D. 一种物质的化学势由其本身分子性质决定,与温度压强无关
- 2. 分子转动、振动、电子运动与分子间相互作用都属于 (B)
- A. 范德华力 B. 电磁相互作用
- C. 强相互作用
- D. 弱相互作用
- 3. 液态分子振动和类振动的"距离"分别在什么量级 ( C )
- A. O. 1Å O. 5Å B. O. 1nm 5nm C. O. 1nm O. 5nm D. O. 5nm
- 10nm

C. 3

- 4. 273.15K 时, CO<sub>2</sub>(临界温度 31℃) 振动自由度有(A) 个

- A. 4 B. 9 D. 无法判断
- 5. 273.15K 时, 二氯甲烷 (CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>, 沸点 39.8℃) 振动自由度有 (A) 个

- A. 9 B. 15 C. 0 D. 无法判断
- 6. 下列说法错误的是( A )
- A. 定温定压条件下, 系统对外界做非机械功不一定要通过改变系统内部组成来实现
- B. 定温定压、非机械功为零的过程中, 系统吉布斯自由能的变化完全来自于系统内部各组分 的变化
- C. 物质的量不变, 理想气体的焓变只是温度的函数而与压强无关
- D. 物质的量不变, 理想气体的内能只是温度的函数而与体积无关
- 7. 下列公式错误的是(B)

A. 
$$\left(\frac{\partial T}{\partial V}\right)_{S,n} = -\left(\frac{\partial P}{\partial S}\right)_{V,n}$$

B. 
$$\left(\frac{\partial \mathbf{u}_{i}}{\partial S}\right)_{V,n} = -\left(\frac{\partial T}{\partial \mathbf{n}_{i}}\right)_{S,V,n \neq \mathbf{n}_{i}}$$

$$\mathrm{B.} \quad (\frac{\partial \mathbf{u}_{\mathrm{i}}}{\partial T})_{P,\mathrm{n}} = -(\frac{\partial S}{\partial \mathbf{n}_{\mathrm{i}}})_{T,P,\mathrm{n} \neq \mathrm{n}_{\mathrm{i}}}$$

D. 
$$\left(\frac{\partial S}{\partial P}\right)_{T,n} = -\left(\frac{\partial V}{\partial T}\right)_{P,n}$$

8. 下列公式正确的是( D )

C. 
$$(\frac{\partial T}{\partial V})_{S,n} = (\frac{\partial P}{\partial S})_{V,n}$$

$$\mathrm{B.}\quad (\frac{\partial u_{\mathrm{i}}}{\partial S})_{V,\mathrm{n}} = (\frac{\partial T}{\partial \mathrm{n}_{\mathrm{i}}})_{P,V,\mathrm{n}\neq\mathrm{n}_{\mathrm{i}}}$$

C. 
$$\left(\frac{\partial \mathbf{u}_{i}}{\partial V}\right)_{T,n} = \left(\frac{\partial P}{\partial \mathbf{n}_{i}}\right)_{T,V,\mathbf{n}\neq\mathbf{n}_{i}}$$

D. 
$$\left(\frac{\partial S}{\partial V}\right)_{T,n} = \left(\frac{\partial P}{\partial T}\right)_{V,n}$$