

2021-2022年高二下册第一次月考化学考题（福建省霞浦第一中学）

1. 选择题

2019年科幻片《流浪地球》中有一个画面，冰原上是身穿“核电池全密封加热服”的人类，一旦被卸下核电池，人类就被冻僵，该装置提供电能，并将电能转化为

- A. 化学能 B. 生物质能 C. 动能 D. 热能

2. 选择题

北周庾信《杨柳歌》中提到“独忆飞絮鹅毛下，非复青丝马尾垂”，下列哪个物质的主要成分不是蛋白质

- A. 飞絮 B. 鹅毛 C. 青丝 D. 马尾

3. 选择题

25℃时0.1 mol·L⁻¹的下列溶液中，NH₄⁺离子的浓度最小的是

- A. NH₄Cl B. NH₄HSO₄ C. CH₃COONH₄ D. (NH₄)₂SO₄

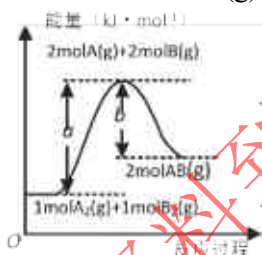
4. 选择题

下列各组离子一定能大量共存的是

- A. CO₃²⁻、OH⁻、Na⁺、H⁺ B. Al³⁺、Na⁺、S²⁻、Cl⁻
C. Cl⁻、H⁺、SO₄²⁻、Cu²⁺ D. Ba²⁺、HCO₃⁻、K⁺、SO₄²⁻

5. 选择题

已知化学反应A₂(g)+B₂(g)=2AB(g)的能量变化如图所示，下列叙述正确的是



- A. 形成2mol A—B键，吸收b kJ能量
B. 每生成2分子AB吸收b kJ热量
C. 反应物的总能量低于生成物的总能量
D. 该反应热 $\Delta H = (b-a)$ kJ·mol⁻¹

6. 选择题

对于反应 $2X + Y \rightleftharpoons 2Z$ （正反应为放热反应），若升高温度则能使

- A. 反应速率不变，Z的产量减少 B. 反应速率增大，Z的产量增大
C. 反应速率增大，Y的转化率降低 D. 反应速率减小，Z的产量增大

7. 选择题

已知： $2H_2(g) + O_2(g) = 2H_2O(g)$ $\Delta H = -483.6$ kJ·mol⁻¹， $2C(s) + O_2(g) = 2CO(g)$ $\Delta H = -221$ kJ·mol⁻¹，则 $C(s) + H_2O(g) = CO(g) + H_2(g)$ ΔH 为

- A. -704.6 kJ·mol⁻¹ B. +262.6 kJ·mol⁻¹
C. -131.3 kJ·mol⁻¹ D. +131.3 kJ·mol⁻¹

8. 选择题