

2021-2022年高二上册期中考试化学题开卷有益（辽宁省凌源市联合校）

1.

“能源分类相关图”如图所示，下列四组能源选项中全部符合图中阴影部分的能源是()



- A. 煤炭、石油、潮汐能
- B. 水能、氢能、天然气
- C. 太阳能、风能、生物质能
- D. 地热能、海洋能、核能

2. 选择题

下列说法不正确的是()

- A. 煤和石油燃烧不完全时可排放出大量烟尘和CO
- B. 化石燃料燃烧排出废气中含SO₂，直接排到大气中会污染空气并形成酸雨
- C. 可通过物理方法把化石燃料转化为洁净燃料
- D. 氢能、核能、太阳能等都属于洁净、高效的新能源

3. 选择题

根据盖斯定律判断如下图所示的物质转变过程中，正确的等式是()



- A. $\Delta H_1 = \Delta H_2 = \Delta H_3 = \Delta H_4$
- B. $\Delta H_1 + \Delta H_2 = \Delta H_3 + \Delta H_4$
- C. $\Delta H_1 + \Delta H_2 + \Delta H_3 = \Delta H_4$
- D. $\Delta H_1 = \Delta H_2 + \Delta H_3 + \Delta H_4$

4. 选择题

下列物质中，属于非电解质的是

- A. 金属铜
- B. 明矾
- C. 葡萄糖
- D. 醋酸

5. 选择题

下列有关热化学方程式及其叙述正确的是

- A. 氢气的燃烧热为-285.5 kJ/mol，则水电解的热化学方程式为： $2H_2O(l) = 2H_2(g) + O_2(g)$ $\Delta H = +285.5$ kJ/mol
- B. 1mol甲烷完全燃烧生成CO₂和H₂O(l)时放出890 kJ热量，它的热化学方程式为： $1/2CH_4(g) + O_2(g) = 1/2CO_2(g) + H_2O(l)$ $\Delta H = -445$ kJ/mol
- C. 已知 $2C(s) + O_2(g) = 2CO(g)$ $\Delta H = -221$ kJ·mol⁻¹，则C(s)的燃烧热为-110.5 kJ/mol
- D. HF与NaOH溶液反应： $H^+(aq) + OH^-(aq) = H_2O(l)$ $\Delta H = -57.3$ kJ/mol

6. 选择题

某反应： $A = B + C$ 在室温下不能自发进行，在高温下能自发进行，对该反应过程的焓变(ΔH)、熵变(ΔS)的判断正确的是