

2022届高三下半期第二次联考理科综合化学考题（四川省蓉城推荐）

1.

化学与人类生活息息相关，下列说法错误的是

- A. 聚苯乙烯可用作包装材料
- B. 日常生活中我们使用的天然气、电力都称为二次能源
- C. 塑料、合成橡胶和合成纤维这三大合成材料，都主要是以石油、煤和天然气为原料生产的
- D. 城市公交系统推广的清洁燃料压缩天然气“CNG”、液化石油气“LPG”主要成分都是烃

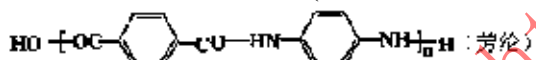
2.

N_A 为阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是

- A. 12 g NaHSO_4 晶体中，阴阳离子总数为 $0.3N_A$
- B. 标准状况下，56 L HF 中含有的电子数为 $2.5N_A$
- C. 由1 mol CH_3COONa 和少量 CH_3COOH 形成的中性溶液中， CH_3COO^- 数目为 N_A
- D. 常温下电解饱和食盐水，当溶液pH值由7变为12时，电路中转移的电子数为 $0.01N_A$

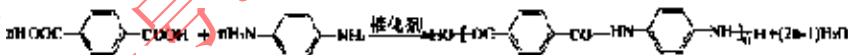
3.

为使桥体更牢固，港珠澳大桥采用高性能绳索吊起，该绳索是超高分子量的聚乙烯材料，同时也使用了另一种叫芳纶(分子结构下图所示)的高性能材料，以下对这两种材料的说法错误的是



- A. 芳纶是一种混合物
- B. 聚乙烯能使溴水褪色
- C. 聚乙烯和芳纶的废弃物在自然环境中降解速率慢，会造成环境压力

D. 合成芳纶的反应方程式为：



4.

下列实验操作、现象和解释或结论均正确的是

序号	实验操作	实验现象	解释或结论
A	向淀粉溶液中滴入稀硫酸，水浴加热一段时间后，再加入新制氢氧化铜溶液并煮沸	生成砖红色沉淀	淀粉在酸性条件可水解，产物中有葡萄糖
B	取少量铝热剂溶于足量稀硝酸后，再滴加铁氰化钾溶液	有蓝色沉淀出现	铝热剂中一定有FeO
C	向KI溶液中滴加少量新制氯水混合后，加入苯，振荡，静置	下层溶液显紫红色	氧化剂： $\text{Cl}_2 > \text{I}_2$
D	蘸有浓氨水的玻璃棒靠近X溶液	有白烟产生	X可能为浓硝酸