

## 漳州市2022年高二下半年化学期末考试附答案与解析

### 1. 选择题

化学与生产和生活密切相关。下列有关说法正确的是 ( )

- A. 蚕丝和棉花的组成元素相同，结构不同，因而性质不同
- B. 中国天眼FAST用到的碳化硅是一种新型的有机高分子材料
- C. 第五形态的碳单质——“碳纳米泡沫”，与石墨烯互为同分异构体
- D. 压缩天然气(CNG)、液化石油气(LPG)的主要成分是烃类，是城市推广的清洁燃料

### 2. 选择题

下列反应中前者属于取代反应，后者属于加成反应的是

- A. 甲烷与氯气混和后光照反应；乙烯使酸性高锰酸钾溶液的褪色
- B. 乙烯与溴的四氯化碳溶液反应；苯与氢气在一定条件下反应生成环己烷
- C. 苯与浓硝酸和浓硫酸的混合液反应生成油状液体；乙烯与水生成乙醇的反应
- D. 乙烯与溴水反应；乙酸与乙醇的酯化反应

### 3. 选择题

下列化学用语表示正确的是 ( )

- A. 四氯化碳分子的比例模型：
- B. 氯乙烷结构简式：CH<sub>2</sub>ClCH<sub>2</sub>Cl
- C. CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>NO<sub>2</sub>与H<sub>2</sub>NCH<sub>2</sub>COOH互为同分异构体
- D. 丙烯的键线式：

### 4. 选择题

用N<sub>A</sub>表示阿伏加德罗常数的值。下列说法中正确的是 ( )

- A. 标准状况下，22.4LCCl<sub>4</sub>含有的分子数为N<sub>A</sub>
- B. 1.0mol CH<sub>4</sub>与Cl<sub>2</sub>在光照下反应生成的CH<sub>3</sub>Cl分子数为1.0N<sub>A</sub>
- C. 在含4mol Si-O键的二氧化硅晶体中，氧原子的数目为2N<sub>A</sub>
- D. 46g有机物C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>O的分子结构中含有的C—H键数目一定为5N<sub>A</sub>

### 5. 选择题

2018年8月22日，国务院总理李克强主持召开国务院常务会议，会议决定扩大车用乙醇汽油的推广和使用，除原有的11个试点省份外，进一步在北京等15个省市推广。下列关于“乙醇汽油”的说法正确的有 ( )

- ①“乙醇汽油”是在汽油里加入适量乙醇混合而成的一种燃料，它是一种新型化合物
  - ②汽油、柴油和植物油都是碳氢化合物，完全燃烧只生成二氧化碳和水
  - ③“乙醇汽油”的使用可有效减少汽车尾气中的碳排放、细颗粒物排放以及其他有害物质的污染
  - ④石油的分馏、裂化和煤的干馏都是化学变化
  - ⑤煤油可由石油裂解获得，可用作燃料和保存少量金属钠
  - ⑥“地沟油”危害人体健康，可通过蒸馏“地沟油”的方式获得汽油和柴油，实现资源的再利用
- A. ①⑤ B. ③ C. ②③ D. ⑥

### 6. 选择题

某化学小组欲利用如图所示的实验装置探究苯与液溴的反应。已知： $\text{MnO}_2 + 2\text{NaBr} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Br}_2\uparrow + \text{MnSO}_4 + \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ ，下列说法不正确的是 ( )