2022年高考福建卷化学真题含答案解析

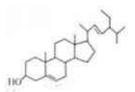
1.

建盏是久负盛名的陶瓷茶器,承载着福建历史悠久的茶文化。关于建盏,下列说法 错误 的是

- A. 高温烧结过程包含复杂的化学变化 B. 具有耐酸碱腐蚀、不易变形的优点
- C. 制作所用的黏土原料是人工合成的 D. 属硅酸盐产品,含有多种金属元素

2.

豆甾醇是中药半夏中含有的一种天然物质,其分子结构如下图所示。关于豆甾醇,下列说法正确的是



A. 属于芳香族化合物 B. 含有平面环状结构

C. 可发生取代反应和加成反应 D. 不能使酸性 (™™) 溶液褪色

3.

设 № 为阿伏加德罗常数的值 . 下列说法正确的是

- A. 1.12L C₂H, 所含极性共价键的数自为 0.2N_A
- B. 12g NaH 8 晶体中阴、阳离子总数为 0.2N a
- C 0.1mol CH4 与足量 Cl2 反应生成 CH3Cl 的分子数为 0.1NA
- $oldsymbol{D}$. 电解熔融 $^{ ext{MgCl}_2}$ 制 $^{ ext{2.4gMg}}$,电路中通过的电子数为 $^{ ext{0.1N}_A}$

4.

明代《徐光启手迹》记载了制备硝酸的方法,其主要流程(部分产物已省略)如下:

FeSO₄ 般境
$$+ SO_3$$
 $+ H_2O_4$ $+ HNO_3$ $+ HNO_3$ $+ SO_5$

下列说法 错误 的是

A. FeSO 4 的分解产物 X 为 FeO B. 本流程涉及复分解反应