2020年全国高考化学全真模拟试题(五)

可能用到的相对原子质量：H-1　Li-7　C-12　N-14　O-16　F-19　Na-23　Al-27　Si-28　S-32　Cl-35.5　Mn-55　Fe-56　Cu-64　Zn-65　Br-80　Ba-137

第Ⅰ卷　(选择题　共42分)

一、 选择题(本题共7小题，每小题6分，共42分。在每小题给出的四个选项中，只有一项是符合题目求的)

7．2019年4月25日，习总书记宣布北京大兴国际机场正式投运！该机场在建设过程中使用了当今世界机场多项尖端科技，被英国《卫报》评为"新世界七大奇迹"之首。化工行业在这座宏伟的超级工程中发挥了巨大作用，下列有关说法不正确的是

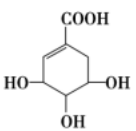
A．青铜剑科技制造的第三代半导体芯片，其主要成分是 SiO_2

B．支撑航站楼的C形柱柱顶的多面体玻璃，属于硅酸盐材料

C．机场中的虚拟人像机器人"小兴"表面的塑料属于高分子聚合物

D．耦合式地源热泵系统，光伏发电系统及新能源汽车的使用，可以减轻温室效应及环境污染

8．莽草酸可用于合成药物达菲，其结构简式如图，下列关于莽草酸的说法正确的是



A．分子式为 $C_7H_{10}O_5$，属于芳香族化合物，易溶于水

B．分子中含有3种官能团，可以发生加成、氧化、取代等反应

C．在水溶液中，1mol莽草酸最多可电离出 $4molH^+$

D．1mol莽草酸与足量的 $NaHCO_3$ 溶液反应可放出 $4molCO_2$ 气体

9．草酸亚铁(FeC_2O_4)可作为生产电池正极材料磷酸铁锂的原料，受热容易分解，为探究草酸亚铁的热分解产物，按下面所示装置进行实验。

