2020年全国理综(化学)全真模拟试题(一)

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　K-39　Fe-56　Cu-64　As-75　Br-80　Ag-108

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12月27日晚，长征五号运载火箭"胖五"在海南文昌航天发射场成功将实践二十号卫星送入预定轨道。下列有关说法正确的是

A．胖五"利用液氧和煤油为燃料，煤油为纯净物

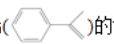
B．火箭燃料燃烧时将化学能转化为热能

C．火箭箭体采用铝合金是为了美观耐用

D．卫星计算机芯片使用高纯度的二氧化硅

【答案】B

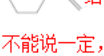
【解析】A项，煤油为混合物，A错误；B项，火箭中燃料的燃烧是将化学能转化为热能，再转化为机械能，B正确；C项，铝合金的密度较小，火箭箭体采用铝合金的主要目的是减轻火箭的质量，C错误；D项，卫星计算机芯片使用高纯度的硅，不是二氧化硅，D错误。

8．下列关于2－环己基丙烯()和2－苯基丙烯()的说法中正确的是

A．二者均为芳香烃　　B．2－苯基丙烯分子中所有碳原子一定共平面

C．二者均可发生加聚反应和氧化反应　　D．2－苯基丙烯的一氯代产物只有3种

【答案】C

【解析】A项，结构中不含苯环，不是芳香烃，故A错误；B项，2－苯基丙烯分子中所有碳原子可能共平面，不能说一定，因为当苯环与丙烯基连接的单键旋转时就不在同一平面内，故B错误；C项，两者都有碳碳双键，所以二者均可发生加聚反应和氧化反应，故C正确；D项，因2－苯基丙烯分子中含有5种等效氢原子，则其一氯代产物有5种，故D错误；故选C。

9．铵明矾[$NH_4Al(SO_4)_2\cdot 12H_2O$]是分析化学常用基准试剂，其制备过程如下。下列分析不正确的是

