

2022四川高一下学期人教版高中化学期中考试

1.

核磁共振(NMR)技术已广泛应用于复杂分子结构的测定和医学诊断等领域。已知只有 质子数或中子数为奇数的原子核才有 NMR 现象。下列原子均可产生 NMR 现象的是()

- A. ^{18}O 、 ^{31}P 、 ^{13}H B. 元素周期表中第 15 列所有元素的原子
C. ^{27}Al 、 ^{12}C 、 ^{137}Cs D. 元素周期表中第一周期所有元素的原子

2.

化学对工业、农业及人们的生活有着非常重要的作用，下列有关描述中正确的是()

- A. 煤和石油等化石燃料完全燃烧不会造成大气污染
B. 石蜡油加热生成烯烃的实验中，需加入碎瓷片，其目的是防止石蜡油暴沸
C. 用于食品包装的聚乙烯是混合物，没有固定的熔点
D. 工业上常用乙烯水化法制取乙醇，即在一定条件下乙烯与水发生取代反应生成了乙醇

3.

正确掌握化学用语是学好化学的基础，下列化学用语使用正确的是()

- A. 次氯酸的结构式： $\text{H}-\text{O}-\text{Cl}$
B. 丙烷分子的比例模型示意图：
C. 氟化铵的电子式： $\text{NH}_4^+[\text{F}^-]$
D. 丙烯的结构简式： CH_2CHCH_3

4.

碱金属在电池、催化剂等领域有着广泛的用途，关于碱金属单质的性质叙述错误的是()

- A. 都是电和热的良导体 B. 从 Li 至 Cs，熔点逐渐降低
C. 都是柔软的银白色金属（铯略带金色） D. 都可以保存在煤油中