2022江西高一下学期人教版(2019)高中化学期中考试

1. _____

主族元素在周期表中的位置取决于该元素原子的（　　）

A. 相对原子质量和核外电子数　　B. 相对原子质量和最外层电子数

C. 电子层数和最外层电子数　　D. 电子层数和次外层电子数

2. _____

下列说法中不正确的是（　　）

A. 共价化合物中不可能含有离子键，一定含有共价键

B. 阴阳离子之间通过静电引力形成的化学键叫离子键

C. 含有共价键的化合物不一定是共价化合物

D. 含有离子键的化合物一定是离子化合物

3. _____

下列变化过程中，属于放热反应的是（　）

①煅烧石灰石制生石灰　②煅烧木炭取暖　③固体 NaOH溶于水

④酸与碱的中和反应　⑤铝热反应　⑥NH_4Cl晶体与$Ba(OH)_2\cdot 8H_2O$混合搅拌

A. ①③⑥　B. ②④⑤　C. ②③④　D. ②④⑥

4. _____

原电池中，B极逐渐变粗，A极逐渐变细，C为电解质溶液，则A、B、C应是下列各组中的（　）

A. A是Zn，B是Cu，C为硝酸　　B. A是Cu，B是Zn，C为盐酸

C. A是Fe，B是Ag，C为稀$AgNO_3$溶液　　D. A是Ag，B是Fe，C为$Cu(NO_3)_2$溶液

5. _____

^{13}C－NMR（核磁共振）、^{15}N－NMR可用于测定蛋白质、核酸等生物大分子的空间结构，下面有关^{13}C、^{15}N叙述正确的是（　　）

A. ^{13}C与^{15}N有相同的中子数　　B. ^{13}C与^{12}C性质相同

更多资料到官网：http://www.wuliaojz.com 官方公众号：物料家族