

2022广西高二下学期人教版高中化学期末考试

1. _____

《本草纲目》中对利用 K_2CO_3 去油污有如下叙述：“冬月灶中所烧薪柴之灰，令人以灰淋汁，取碱浣衣。”文中涉及的化学反应属于

- A.水解反应 B.置换反应 C.酯化反应 D.加成反应

2. _____

2015年4月，于敏获颁“影响世界华人终身成就奖”。“钷-239”是“于敏型”氢弹的重要原料。下列说法正确的是

- A. ^{239}Pu 原子的原子核中含有239个质子 B. ^{239}Pu 衰变成 ^{235}U 属于化学变化
C. ^{238}Pu 、 ^{239}Pu 和 ^{241}Pu 居于不同的核素 D. ^{238}Pu 与 ^{238}U 在元素周期表中的位置相同

3. _____

X^{2+} 的核外电子排布式为 $1s^22s^22p^6$ ，下列说法正确的是

- A.X可能为稀有气体 B. X原子的核外电子排布为 $1s^22s^22p^63s^2$
C. X原子的核外电子排布为 $1s^22s^22p^62d^2$ D. X^{2+} 的最外电子层上有6个电子

4. _____

以下过程与化学键断裂无关的是

- A.氯化钠熔化 B. 金刚石熔化 C.金属汞汽化 D.干冰升华

5. _____

用 N_A 表示阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是

- A.1mol 羟基中含有 $10N_A$ 个电子
B. 1L0.1 mol/L的葡萄糖溶液中含有的分子总数为 N_A
C.标准状况下，2.24L Cl_2 溶于水达到饱和，可得到HClO 分子的数目是 $0.1N_A$
D.由 0.1 mol CH_3COONa 和少量醋酸形成的中性溶液中， CH_3COO^- 数目等于 $0.1N_A$

6. _____