

## 2022河南高三上学期人教版高中化学月考试卷

1.

中华民族有着光辉灿烂的发明史，下列发明创造不涉及化学反应的是（ ）

- A. 用胆矾炼铜 B. 用铁矿石炼铁  
C. 烧结粘土制陶瓷 D. 打磨磁石制指南针

2.

化学与生产、生活密切相关，下列对应关系正确的是（ ）

选项	性质	实际应用
A	活性炭可吸附水中的悬浮物	用于自来水的杀菌消毒
B	SO <sub>2</sub> 具有还原性	漂白纸浆
C	铁被氧气氧化时会放出热量	铁、活性炭、无机盐、水等的混合物制成暖宝贴
D	氧化铝是两性氧化物	作耐高温材料

- A. A B. B C. C D. D

3.

$N_A$ 为阿伏伽德罗常数的值，下列叙述不正确的是（ ）

- A. 常温常压下，8gO<sub>2</sub>含有4  $N_A$ 个电子  
B. 0.5mol Mg在空气中完全燃烧生成MgO和Mg<sub>3</sub>N<sub>2</sub>，转移的电子数为 $N_A$   
C. 14g分子式为C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub>的链烃中含有的碳碳双键的数目为 $\frac{N_A}{n}$   
D. 25℃时，pH=13的1.0 L Ba(OH)<sub>2</sub>溶液中含有OH<sup>-</sup>的数目为0.2 $N_A$

4.

自然界地表层原生铜的硫化物经氧化、淋滤作用后变成CuSO<sub>4</sub>溶液，向地下深层渗透。遇到难