2021-2022年高二下册期中考试化学在线测验完整版（宁夏回族自治区银川一中）

1. 选择题

下列图像中所发生的现象与电子的跃迁无关的是(　　)

A. 燃放烟花 B. 霓虹灯广告

C. 燃烧蜡烛 D. 平面镜成像

2. 选择题

下列原子或离子原子核外电子排布不属于基态排布的是

A.N：　1s22s22p3 B.S2-：　1s22s22p63s23p6

C.Na：　1s22s22p53s2 D.Si：　1s22s22p63s23p2

3. 选择题

现有四种元素。其中两种元素的基态原子的电子排布式为：①1s22s22p63s23p4；②1s22s22p63s23p3；另两种元素的特征电子构型为③2s22p3；④2s22p5。则下列有关比较中正确的是

A.第一电离能：④>③>①>② B.原子半径：②>①>③>④

C.电负性：③>④>①>② D.最高正化合价：④>①>③=②

4. 选择题

下列物质的分子中既有σ键又有π键的是

①HCl ②NH3 ③N2 ④C2H4 ⑤H2O2 ⑥C2H2

A.①②③ B.③④⑥ C.①③⑥ D.③⑤⑥

5. 选择题

前四周期元素中，基态原子中未成对电子数与其所在周期数相同的元素有

A. 3种 B. 4种 C. 5种 D. 6种

6. 选择题

下列分子中的σ键是由两个原子的s轨道以“头碰头”方式重叠构建而成的是

A.H2 B.CH4 C.Cl2 D.N2

7. 选择题

已知大多数含氧酸可用通式XOm(OH)n来表示，如X是S，m=2，n=2，则这个式子就表示H2SO4。一般而言，该式中m大于等于2的是强酸，m为0的是弱酸，下列各含氧酸中酸性最强的是

A.H2SeO3 B.H3BO3 C.H3PO4 D.HClO4

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