2022年至2018年高一下学期第一次月考化学免费试卷（河南省郑州市外国语学校）

1. 选择题

绿色能源是指使用不会对环境造成污染的能源，下列属于绿色能源的是

- ①太阳能②风能③潮汐能④煤⑤天然气⑥石油
A. ①②③ B. ③④ C. ④ D. ①②⑤

2. 选择题

下列物质中，既含有离子键，又含有非极性共价键的是

- A. Na₂O₂ B. H₂O C. NaOH D. H₂O₂

3. 选择题

低合金高强度钢是支撑"鸟巢"的铁骨钢筋，除含有铁元素外，还含有Mn(锰)，Ti(钛)，(铬)，(铌)等合金元素，下列有关说法正确的是（ ）

- A. Fe位于元素周期表的第四周期，第VIII族
B. ⁴⁶TiO、⁴⁸TiO、⁵⁰TiO互为同位素
C. Mn₂O₇是酸性氧化物
D. ⁹²₄₁Nb³⁺ 原子核内有个51个中子，核外有41个电子

4. 选择题

设N_A表示阿伏加德罗常数，下列叙述正确的是

- A. 22.4L氘(D₂)气体，含有中子数为2N_A
B. 1.6gNH₂⁻离子所含电子数为N_A
C. 4g氦气所含分子数为0.5N_A
D. N_A个SO₃分子在标准状况下的体积为22.4L

5. 选择题

下列结论错误的是

- A. 氢化物的稳定性：HF>HCl>H₂S>PH₃>SiH₄
B. 微粒半径：K⁺>Al³⁺>S²⁻>Cl⁻
C. 酸性：HClO₄>H₂SO₄>H₃PO₄>H₂SiO₃
D. 金属性：K>Ca>Mg>Be

6. 选择题

有一未完成的离子方程式： $+RO_3^{2-}+6H^+=3R+3H_2O$ ，据此判断，R元素的最高价氧化物对应的水化物的化学式为

- A. H₂RO₃ B. H₂RO₄ C. HRO₃ D. HRO₄

7. 选择题

将盛有NH₄HCO₃粉末的小烧杯放入盛有少量醋酸的大烧杯中。然后向小烧杯中加入盐酸，反应剧烈，醋酸逐渐凝固。据此下列叙述不正确的是

- A. 该反应是吸热反应
B. 该反应中生成物没有反应物稳定
C. 生成物的总能量低于反应物的总能量