

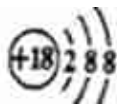
江苏高一化学期末考试（2022年后半期）带参考答案与解析

1. 选择题

下列有关化学用语表示正确的是（ ）

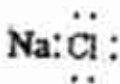
A. 次氯酸的结构式：H-Cl-O

B. S²⁻的结构示意图：



C. 有8个质子、10个中子的核素： $^{18}_8\text{O}$

D. NaCl的电子式：



2. 选择题

含有共价键的离子化合物是

A. NaCl B. NH₄Cl C. NH₃ D. O₂

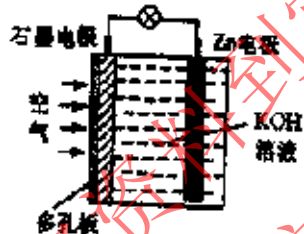
3. 选择题

下列变化中生成物的总能量大于反应物的总能量的是（ ）

A. 氢氧化钡晶体与氯化铵晶体混合 B. 铝热反应
C. 木炭在氧气中发生不完全燃烧 D. 生石灰和水的反应

4. 选择题

锌-空气电池（原理如图）适宜用作城市电动车的动力电源，放电时Zn转化为ZnO。则该电池放电时下列说法正确的是（ ）



A. 将电能转化为化学能
B. 氧气在石墨电极上发生氧化反应
C. 电子由Zn电极经导线流向石墨电极
D. 该电池放电时OH⁻向石墨电极移动

5. 选择题

用价层电子对互斥理论预测H₂S和H₃O⁺的立体结构，两个结论都正确的是（ ）

A. 直线形；三角锥形 B. V形；三角锥形
C. 直线形；平面三角形 D. V形；平面三角形

6. 选择题

反应N₂(g)+3H₂(g) $\rightleftharpoons$ 2NH₃(g)是一放热反应。如果反应在密闭容器中进行，下列有关说法中正确的是

A. 升高温度会使正反应速率升高逆反应速率减慢
B. 在高温和催化剂作用下，H₂可以100%地转化为NH₃