

### 7.3.1 乙醇--高一化学上册课时练习试卷带参考答案和解析

#### 1. 选择题

如图是某有机物分子的比例模型，黑色的是碳原子，白色的是氢原子，灰色的是氧原子。则该物质不具有的性质是

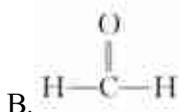


- A. 使紫色石蕊变红 B. 与钠反应  
C. 发生酯化反应 D. 发生氧化反应

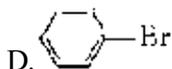
#### 2. 选择题

下列化合物和乙醇具有相似的化学性质的是( )

A.  $\text{CH}_3\text{OCH}_3$



C.  $\text{CH}_3\text{OH}$



#### 3. 选择题

下列说法中正确的是( )

- A. 凡是含有羟基的化合物都是醇  
B. 可以通过加成反应制得乙醇  
C. 钠与乙醇反应比与水反应更剧烈  
D. 乙醇与钠反应生成氢气，此现象说明乙醇具有酸性

#### 4. 选择题

下列说法正确的是

- ①检测乙醇中是否含有水可加入少量的无水硫酸铜，若变蓝则含水  
②除去乙醇中微量的水可加入金属钠，使其完全反应  
③获得无水乙醇的方法是直接加热蒸馏  
④获得无水乙醇的方法通常是先用生石灰吸水，然后再加热蒸馏

- A. ①③  
B. ②④  
C. ①④  
D. ③④

#### 5. 选择题

下列说法正确的是( )

- A. 乙醇在水中能电离出少量的 $\text{H}^+$ ，所以乙醇是电解质  
B. 乙醇与 $\text{O}_2$ 发生不完全燃烧生成乙醛  
C. 乙醇分子中所有的氢原子都可被钠置换出来  
D. 乙醇是一种很好的溶剂，能溶解多种物质