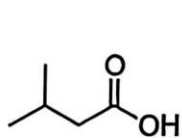
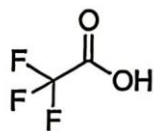


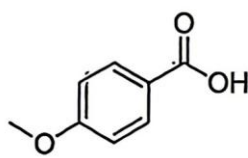
8-1 请按酸性从强到弱给以下化合物排序：



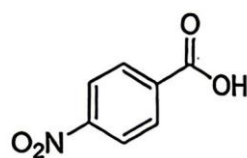
A



B

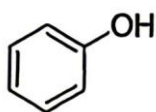


C

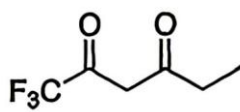


D

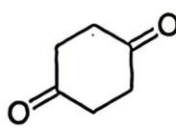
8-2 请按酸性从强到弱给以下化合物排序：



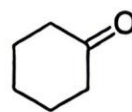
A



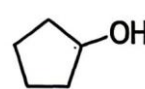
B



C

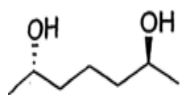


D

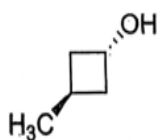


E

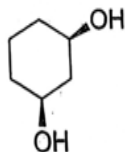
8-3 判断以下化合物哪些具有光活性(手性)，哪些没有光活性(非手性)。



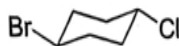
A



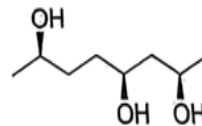
B



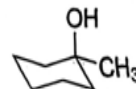
C



D



E



F

1-1 砷化镓是一种重要的半导体材料，可利用气相外延法制备。常用工艺中，采用 Ga 和 $AsCl_3$ 在 H_2 中制备。

1-2 二氯二甲基硅烷水解，得到线性聚合物。

1-3 研究发现，在酸性溶液中， Fe^{3+} 离子在溶解多种硫化物矿的过程中起着重要作用。以下给出两个例子：

1-3-1 Fe^{3+} 将辉银矿 (Ag_2S) 中的硫氧化成硫磺并使银离子转入溶液。

1-3-2 Fe^{3+} 将磁黄铁矿(用 Fe_7S_8 表示)中的硫直接氧化成硫酸根离子。

1-4 “发蓝”是钢铁表面处理的一种方法：将洁净的铁件浸入一定浓度的 NaOH 和 $NaNO_2$ 溶液中(必要时加入其他辅助物质)，加热到适当温度并保持一定时间，在铁件的表面形成均匀稳定且防锈的氧化膜 Fe_3O_4 ，显现棕黑或蓝黑色光泽，处理过程有无色刺激性气体 (NH_3) 放出。