**评价题：**

1. （多选）使用Cl2为自来水消毒时，会与水中的有机物生成对人体有害的有机氯化物。下列物质中可以替代Cl2为自来水杀菌消毒的是（ ）。

A．臭氧 B．NH3 C．明矾 D．ClO2

2．漂白粉在空气中容易失效的原因是 ( )

A．Ca(ClO)2易和空气中的O2反应          　B．CaCl2易潮解
    C．Ca(ClO)2易和盐酸反应           　 D．Ca(ClO)2易和空气中的CO2和H2O反应

3．下列不能使有色布条褪色的物质是（ ）

A．氯水 B．NaClO溶液

C．漂白粉溶液 D．CaCl2溶液

4．自来水可用氯气消毒，某学生用这种自来水配制下列物质的溶液，不会引起明显药品变质的是（ ）

A．NaOH B．Na2CO3 C．FeCl2 D．NaCl

5．某消毒液的主要成分为NaClO，还含有一定量的NaOH。下列用来解释事实的方程式中，不合理的是（已知：饱和NaClO溶液的pH约为11）（ ）

A．该消毒液可用NaOH溶液吸收Cl2制备：

B．该消毒液的pH约为12：ClO-+H2O  HClO + OH-

C．该消毒液与洁厕灵（主要成分为HCl）混用，产生有毒Cl2：

D．该消毒液加白醋生成HClO，可增强漂白作用：