某厂实验室有甲、乙两个药品橱，其中甲橱已存放有锌和铜，乙橱是空橱。现有碳酸钙、浓硫酸、烧碱、浓盐酸、氧化铜，放置的方法是：

（1）甲橱放置：锌、铜、（ ）

A. 碳酸钙、氧化铜、烧碱

B. 浓硫酸和浓盐酸

C. 浓硫酸、烧碱和浓盐酸

D. 浓硫酸、烧碱

（2）乙橱放置（ ）

A. 碳酸钙、氧化铜、烧碱

B. 浓硫酸和浓盐酸

C. 浓硫酸、烧碱和浓盐酸

D. 浓硫酸、烧碱

（3）需密封保存的是（ ）

A. 碳酸钙、氧化铜、烧碱

B. 浓硫酸和浓盐酸

C. 浓硫酸、烧碱和浓盐酸

D. 浓硫酸、烧碱

解析：

不同化学药品的存放原则是药品间相互不能发生反应。甲橱已存放有锌和铜，不能再放浓硫酸和浓盐酸，应把它们放入乙橱。同理，碳酸钙、氧化铜、烧碱应放入甲橱。由于浓硫酸和烧碱具有强烈的吸水性，且烧碱易与空气中的CO2反应而变质，应密封保存。浓盐酸有强烈的挥发性，也应密封保存。

答案：（1）A；（2）B；（3）C