高二年级化学第3课时《应用广泛的锂电池》 基础作业答案

1. C 2. B 3. B 4.C 5. A 6. A 7. C 8. B 9. A 10. C

11.（1）① Cu2++Fe=Fe2+ +Cu

② Zn-2e- =Zn2+

③ ac

（2）②③

12．（1）Zn的金属活动性在H的前面，Cu的活动性在H的后面，所以Zn能与西红柿中的H+发生置换反应生成H2，而Cu不能

 （2）实验Ⅳ中通过导线将Zn片、Cu片连接，使Zn与酸反应的“氧化反应”和“还原

反应”在不同的区域进行，从而形成电池，产生电流。

 （3）① 正极相同时，金属的活动性强形成电流大

 ② 测定“石墨—Zn”组成的原电池的电流

13.（1） 

负极：Fe-2e- = Fe 2+ 正极：2Fe3++2e- = 2Fe 2+

（2）存在，将单液电池改为双液电池，将铁和氯化铁溶液分隔在两区。例如：

