高二年级化学第3课时《应用广泛的锂电池》 提升作业答案

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

11．（1）请试剂1：1mol/L的KI溶液，滴加1%的淀粉溶液，试剂2：pH=10的KOH溶液

（2）实验现象 电流表指针偏转，左侧电极附近溶液变蓝。

（3）4I-+O2+2H2O=I2+4OH-

12．（1） a → b

（2）N2 + 6H+ + 6 MV+ = 2NH3 + 6 MV2+

（3）条件温和、生成氨的同时释放电能

13．（1） Al–3e–=Al3+（或2Al–6e–=2Al3+）

（2）催化剂

（3）2Al+6CO2=Al2(C2O4)3