

## 电解质的电离（第一课时）

### 参考答案

1-5 BACBB 6-10 CBCDA 11.A

12. 熔融状态下氯化铝以分子形式存在，不发生电离，不存在自由移动的离子； $\text{AlCl}_3$  在水分子的作用下能电离出自由移动的离子；不相同；电解质溶液导电是由于阴、阳离子的定向移动，金属导电是由于自由电子的定向移动； $\text{AlCl}_3$  溶液；电解质溶液导电能力的强弱与自由移动离子的浓度及离子所带电荷数有关。相同浓度的  $\text{NaCl}$  溶液和  $\text{AlCl}_3$  溶液， $\text{AlCl}_3$  电离出的离子浓度大且所带电荷数多，溶液导电能力更强；