

2021-2022学年高中化学练习试题含解析

1.

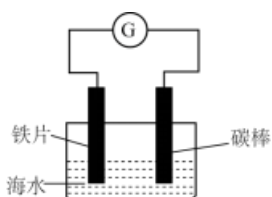
下列对实验现象的解释或结论正确的是

选项	实验操作	实验现象	解释或结论
A	向蔗糖中加入浓硫酸	蔗糖变黑，体积膨胀，放出有刺激性气味气体	浓硫酸具有脱水性和强氧化性，反应中生成 C、SO ₂ 和 CO ₂ 等
B	向某溶液中加入盐酸酸化的 BaCl ₂ 溶液	有白色沉淀产生	该溶液中一定含有 SO ₄ ²⁻
C	向苯中滴入少量浓溴水，振荡，静置	溶液分层；上层呈橙红色，下层几乎无色，	苯和溴水发生取代反应，使溴水褪色
D	向浓度均为 0.1mol·L ⁻¹ Na ₂ S 和 NaI 混合溶液中滴加少量 AgNO ₃ 溶液	出现黑色沉淀	K _{sp} (AgI) < K _{sp} (Ag ₂ S)

A. AB. BC. CD. D

2.

研究电化学腐蚀及防护具有重大意义。铁片在海水中发生腐蚀的模拟装置如图所示，下列有关说法错误的是



- A. 铁片作负极，被腐蚀
- B. 将海水换成蒸馏水，铁片腐蚀速率减慢