

盐类对光解水放氢反应的影响

冯缙平, 周除珍

(上海师范大学图书馆)

中图分类号:

摘要: 报道NaCl, KCl, MgCl₂和CaCl₂对光解水放氢影响的某些结果. 在所研究的TiO₂, K₂PtCl₆, EDTA酸(或还原铁粉)的反应系统中, MgCl₂, CaCl₂对产氢的影响大于NaCl和KCl, NaCl对产氢的影响大于KCl. 与没有盐类存在时相比, 加入盐类可使放氢增至2倍以上. 海水中的K⁺, Na⁺, Ca⁺⁺和Mg⁺⁺浓度均落在对反应速度变化较敏感的范围, 而且用NaCl, KCl, MgCl₂和CaCl₂ 4种盐类模拟海水, 也可以使放氢量提高至2倍以上, 提示这类反应可能在生物进化中的重要地位

关键词: 盐类; 光分解; 水; 氢

 [阅读文章\(pdf\)](#)

关闭本页