

江苏省仪征中学 2020—2021 学年度第一学期高一化学导学单

专题 3 从海水中获得的化学物质

第一单元 氯气及氯的化合物

第 2 课时 氯气的性质及应用 (2)

编制人: 杨震

审核人: 李萍

授课时间: 10.20-10.21

【学业要求】

1. 能说明氯气与碱反应的重要性质及其应用。
2. 能说明次氯酸的性质。

【学习过程】

课前预习:

《创新设计》P36-P37: “课前自主学习” 知识点二次氯酸的性质

预习作业: 微自测 2、3、4.

课堂学习:

《创新设计》P38: “课堂互动探究”

知识点二 → 探究二 氯水的成分

探究角度 2 次氯酸的性质

→ 探究一 氯气的性质

探究角度 3 氯气与碱反应

练习巩固:

1. 以下有关漂白粉的说法正确的是()

- A. 漂白粉的有效成分是 $\text{Ca}(\text{ClO})_2$ 和 CaCl_2
- B. 漂白粉能杀菌消毒的原因是漂白粉有毒, 能毒死病菌
- C. 漂白粉放入稀酸中可以提高漂白速率
- D. 工业上将氯气通入澄清石灰水中制取漂白粉

5. 常温下, 用滴管将新制的饱和氯水慢慢滴入含酚酞的 NaOH 稀溶液中, 当滴到最后一滴时溶液的红色突然褪去。试回答下列问题:

(1) 实验室保存饱和氯水的方法是_____。

(2) 产生上述现象的原因可能有两种(用简要的文字说明):

①是_____;

②是_____。

怎样用实验证明溶液红色褪去的原因是①或者②? _____。

知识梳理：

氯气的性质

三、化学性质

【课后作业】

1. 订正：《创新设计》P36-P37：“课前自主学习”
2. 《创新设计》P39：“课堂即时达标”5
3. 《分层训练》P116-117：“基础巩固”、“能力提升”

【感悟反思】