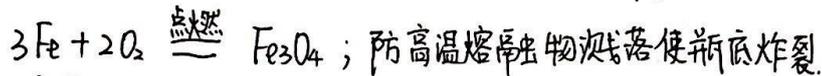
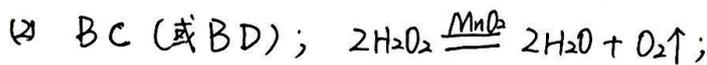




四. 基础实验题

17. (1) 长颈漏斗



(3) AE



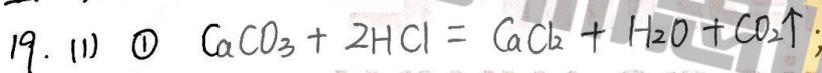
18. (1) 除去水体中不溶性杂质; 过滤; 吸附



(3) 促进氯气和水反应, 也可以使氯气受热逸出; +4价

(4) 不是; 水体中含有可溶性钙、镁化合物; 不能.

五. 实验探究题



② 乙;

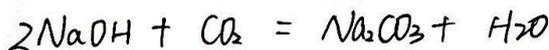
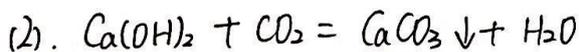
③ 丙;

④ 反应物的接触面积越大, 粒子间碰撞的概率越大, 化学反应速率越快

⑤ 丁; 不相;

⑥ B; 分液漏斗可以控制盐酸加入的速率, 从而控制反应速率;

C D



二; CO_2 能够多溶于水, 导致塑料瓶中压强变小, 也会使塑料瓶变瘪.