

## 化学试题（五）

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
D	B	C	B	A	D	D	C	D	D	C	A	B	C

15. (1) <      (2) ad      (3)  $0.05\text{mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$       30%

16. (1) Pb       $\text{PbO}_2 + 2\text{e}^- + \text{SO}_4^{2-} + 4\text{H}^+ == \text{PbSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$       升温、搅拌、将铅膏粉碎等

(2)  $\text{PbO}_2 + 4\text{HCl} \xrightleftharpoons{\Delta} \text{PbCl}_2 + \text{Cl}_2\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$       4:1      低于该配比，浸出率低；高于该配比，浸出率变化不大，但盐酸使用量增多，增加成本。

(3) 防止温度降低， $\text{PbCl}_2$ 析出，导致产率降低      D       $\text{CaSO}_4$