**再看二氧化碳——学习任务单**

**【学习目标】**

1. 说明二氧化碳的主要性质和用途，并解释一些常见的现象。

2. 能用简单装置和方法制取二氧化碳。

3. 能用简单装置和方法研究二氧化碳的性质。

4. 会利用二氧化碳的性质检验二氧化碳。

**【学习过程】**

【任务一】阅读材料，根据材料中提供的信息书写相应的化学方程式。

由于载人舱是密封的，无法通风，所以宇航员呼吸产生的二氧化碳将在舱内积聚，二氧化碳浓度将升高，引起二氧化碳中毒。因此生命保障系统还得把二氧化碳去除掉。在这方面，美苏做法大同小异，都是采用的化学固定方法，只不过一家用的药剂是氢氧化钾，另一家是氢氧化锂。

1. 写出上述资料中涉及到的化学方程式：

2. 证明无现象反应发生的思路：

归纳：

【任务二】梳理关于二氧化碳的反应

1. 你所知道的能产生二氧化碳的方法有：

1. 回顾实验室制取二氧化碳的方法：

|  |  |
| --- | --- |
| 装置 | 反应原理 |
|  |  |

1. 按照物质类别进行归纳

**CO2**

【任务三】设计方案灭火

1. 设计方案：

|  |  |
| --- | --- |
| 实验方案 | 依据 |
|  |  |

1. 二氧化碳性质与用途汇总：

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 性质 | 对应的用途 | 微观解释或方程式 |
|  |  |  |