**高二年级化学第7课时《化学反应条件的选择和优化》基础作业答案**

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 |
| 答案 | D | B | B | A | A | D | C |

**4.【分析与解答】**扩大容器体积，必然减小气态物质的浓度，而使压强减小，平衡向着体积增大的方向移动。答案是A。

**5.【分析与解答】**正反应为放热反应，前者恒温，后者相对前者，温度升高。使平衡向左移动，从而使Br2的转化率降低。所以b<a。答案：A

**6.【分析与解答】**该反应的正反应为放热反应，温度升高，化学平衡向左移动，选项A错误。灯丝附近温度越高，WI2的转化率越高，选项B错误。平衡常数应为生成物浓度除以反应物浓度：，选项C错误。利用该反应，可往钨矿石中加入I2单质，使其反应生成WI2富集，再通过高温加热WI2生成钨，从而提纯W，选项D正确。

8.（1）①压强（1分） *L*1＜*L*2（1分） 合成氨的反应是放热反应，压强相同时，温度升高，平衡逆向移动，氨的体积分数减小 （2分）

**氢气的转化率（%）**

**温度（℃）**

②（2分）

9. （1） 200℃ （2） AC（3） 75%

10.（1）温度；L1>L2。反应II是气体化学计量数减少的反应，当温度一定时，增大压强，平衡正向移动，二甲醚平衡产率增大，与图1变化趋势相同

 （2）反应I的∆*H*＞0，反应II的∆*H*＜0 ，温度升高使CO2转化为CO的平衡转化率上升，使CO2转化为CH3OCH3的平衡转化率下降，且上升幅度超过下降幅度