姓名：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 班级：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 学号：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**--------------------**密-**---------------------------------**封 **----------------------------------------------**线**----------------------**---

《吉林省吉林市2016-2017学年高一化学下学期期中试题及答案》

考试时间：120分钟 考试总分：100分

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 题号 | 一 | 二 | 三 | 四 | 五 | 总分 |
| 分数 |  |  |  |  |  |  |

**一、数据来源于总题库（www.zongtiku.com）,仅供人个使用。**

1、设N.<sub>（ ）

A.</sub>为阿伏加德罗常数的值。下列说法不正确的是（ ） A. 常温常压下，35.5g的氯气与足量的氢氧化钙溶液完全反应，转移的电子数为0.5N.<sub>A.</sub> B. 60g葡萄糖含有的碳原子数目为2N.<sub>A.</sub> C. 标准状况下，2.24L PH<sub>3</sub>与3.4gH<sub>2</sub>S.气体分子所含电子数目均为1.8N.<sub>A.</sub> D. 已知合成氨反应N.<sub>2</sub>(g)+3H<sub>2</sub>(g)[76efd2c3c1b86b12.gif] 2NH<sub>3</sub>(g) △H= -92.4kJ/mol当该反应生成N.<sub>A.</sub>个NH<sub>3</sub>分子时，反应放出的热量小于46.2kJ

2、不能用勒夏特列原理解释的是（ ）（ ）

A. 使用铁触媒，加快合成氨反应速率 B. 乙酸乙酯在碱性条件下水解比在酸性条件下水解更有利 C. 打开汽水瓶盖，即有气泡逸出 D. 配置FeCl<sub>3</sub>溶液时，加入少量盐酸

3、反应4NH<sub>3</sub> (g) +5O<sub>2</sub>(g)[6407a119bf9932cf.jpg]4NO(g) +6H<sub>2</sub>O(g)， △H=-a kJ•mol<sup>-1</sup>，在5L密闭容器投入1molNH<sub>3</sub>和1mol的O.<sub>2</sub>，2分钟后NO的物质的量增加了0.4mol，下列说法正确的是( )（ ）

A. 2分钟反应放出的热.量值小于0.1akJ B. 用氧气表示2分钟的反应速率：v(O<sub>2</sub>)=0.05mol ·L.<sup>-1</sup> ·min<sup>-1</sup> C. 2分钟内N.H<sub>3</sub>的转化率是50％ D. 2分钟末 c(H<sub>2</sub>O)=0.6mol/L