高三年级化学选择题专题3：物质结构、元素周期律、表课后作业答案

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 |
| D | D | D | AD | C |

6．（8分）

（1）第四周期，第ⅥA族 （2）125

（3）①＞

同主族元素，从上到下，核电荷数增多，电子层数增加，原子半径增大，得电子能力增大，气态氢化物稳定性增强。（其他合理答案可给分。）

②2H2S(g)＋O2(g)  S(g)＋2H2O(g) △*H*＝－444 kJ·mol﹣1

7.（10分）

（1）

（2）①2Li + 2H2O = 2LiOH + H2↑ ②弱

（3）①同一主族，金属活动性越强（或弱），∆*H*越小（或大）

②从Li→Cs，随着质子数递增，电子层数增多，原子半径增大，原子失电子能力增强，∆*H*减小

（4）①A

②2Cl- - 2e- = Cl2↑ 4OH- - 4e- = O2 + 2H2O