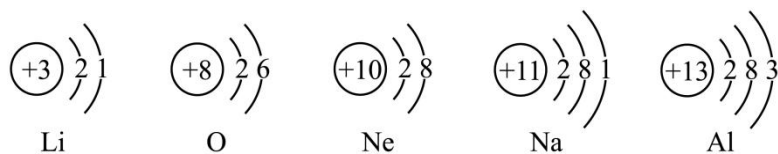


18. 在宏观、微观和符号之间建立联系是学习化学的重要思维方式。

(1) 氢气是由\_\_\_\_\_构成的(填“氢分子”或“氢原子”)。

(2) 根据下列原子结构示意图，回答问题。



①上图中，最外层达到相对稳定结构的原子是\_\_\_\_\_；

②在化学反应中，锂原子容易\_\_\_\_\_电子(填“得到”或“失去”)；

③锂和钠属于不同种元素，是因为它们的原子中\_\_\_\_\_不同；

④由氧和铝两种元素组成化合物的化学式为\_\_\_\_\_。

(3) 甲、乙、丙、丁四种物质的分子示意图如下，甲和乙在点燃条件下生成丙和丁，该反应的化学方程式为\_\_\_\_\_。

甲	乙	丙	丁	
				<div>○ 氢原子</div> <div>● 氧原子</div> <div>● 碳原子</div>

四、简答题(本大题共 3 小题，共 20 分)