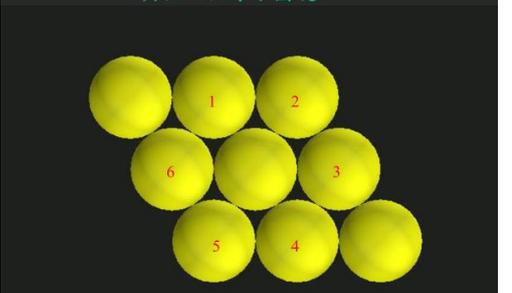
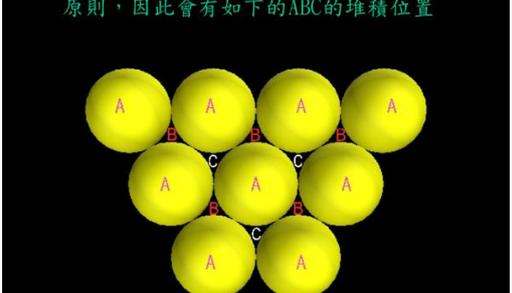
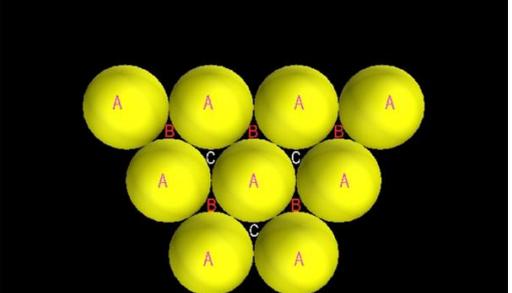
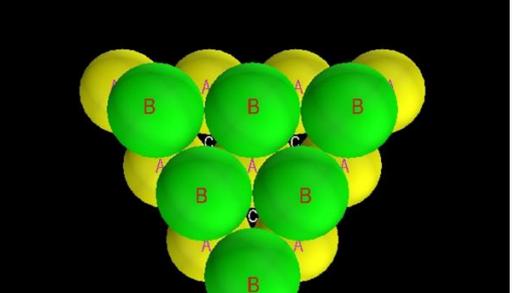
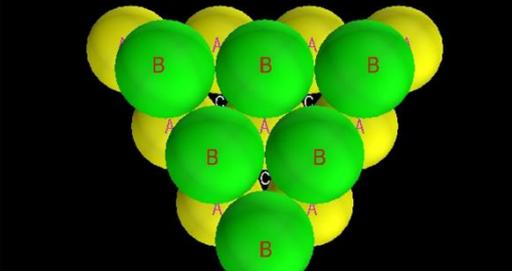
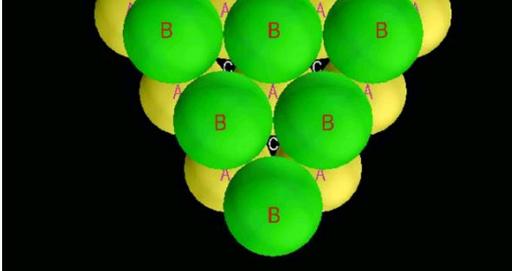
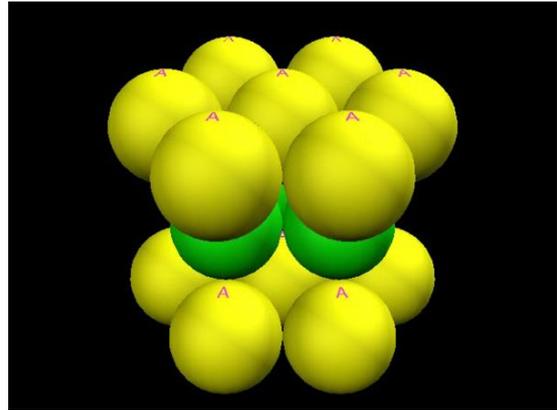
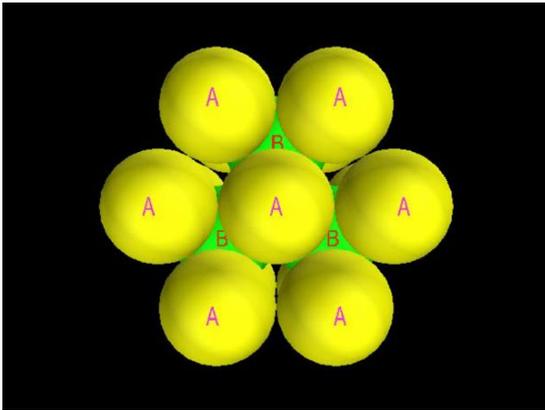
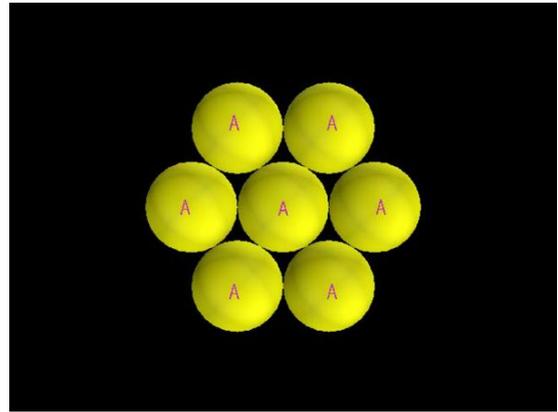
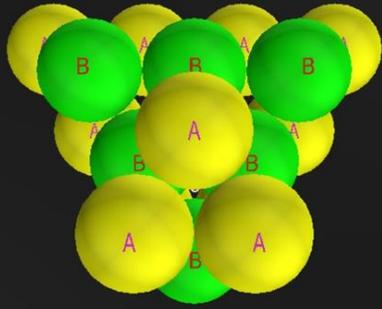


時雨中學 108 學年度第一學期 化學 領域研習課程記錄

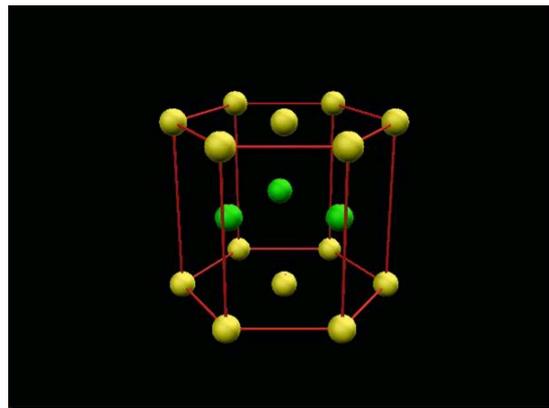
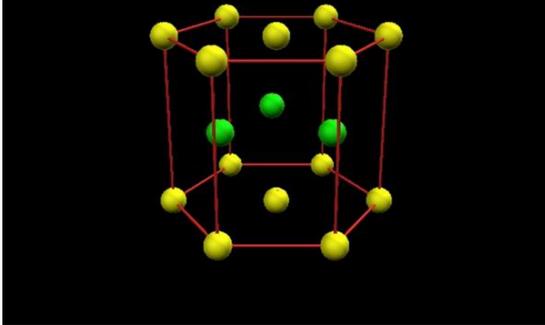
時間：108 年 10 月 18 日 星期五 第 1 節至第 1 節 會議地點：會議室

教師簽到處	主席：李惠美		記錄：謝聖德	
	李惠美	謝聖德	李承宗	李承宗
	吳宗祜			
主講人	李惠美			
主題	金屬堆積的介紹			
內容	<p>最密堆積：堆積層中，每個原子的外圍均有其他六個原子圍繞。</p> 		<p>金屬的結構包含許多平面層，最密堆積結構中，層與層之間亦須保持緊密堆積原則，因此會有如下的ABC的堆積位置</p> 	
	<p>若只有兩層，B層與C層並無區別</p> 		<p>但第三層將有A與C兩個位置可以選擇</p> 	
	<p>若第三層填A，則各層依ABAB的順序堆積，即形成六方最密堆積</p>			
				

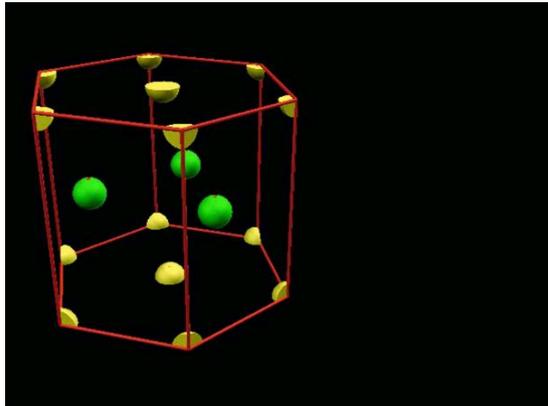
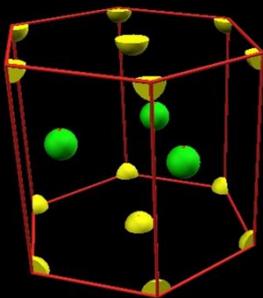
ABAB層的堆積，為何稱為六方最密堆積呢？



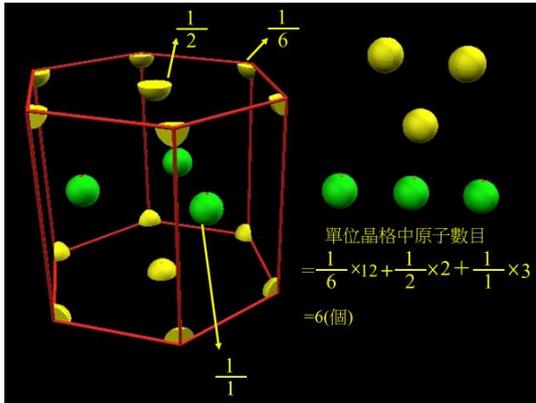
以六角柱體堆積金屬粒子的晶體結構，即為六方最密堆積，如Be、Mg、Zn等金屬



六方最密堆積的單位晶格

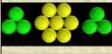
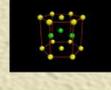


問題：單位晶格中原子個數？



六方最密堆積

- 以六角柱體堆積金屬粒子的晶體結構，如Be、Mg、Zn等金屬
- 為最密堆積結構

晶形堆積	晶格	配位數	單位晶格粒子數
六方最密堆積		12	6
			

教學組長：

教務主任：