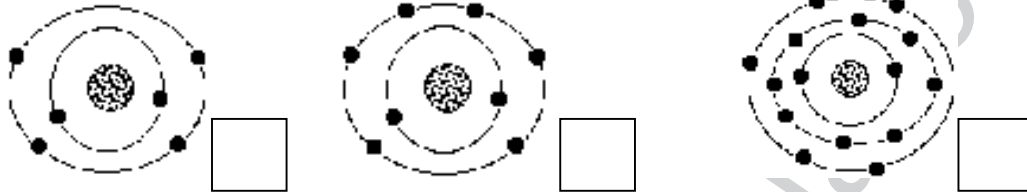


81.- Decide si los términos propuestos a continuación, por pares, son idénticos o no.

Número másico :: masa atómica // Masa atómica :: masa isotópica
 Número atómico :: número de protones / Isótopos :: átomos del mismo elemento
 Número másico :: número de neutrones Isótopos :: átomos de igual masa atómica

82.- Indica a qué átomos corresponden estos esquemas en los que se prescinde de detallar la composición del núcleo.



83.- Completar la siguiente tabla:

Nombre	Símbolo	Z	Nº másico	Nº de protones	Nº de neutrones	Nº de electrones	Nº electrones en 1ª capa	Nº electrones en 2ª capa	Nº electrones en 3ª capa
Hidrógeno									
	He		4						
Litio		3	6						
Nitrógeno			14		7				
			12	6					
Cloro			35		18		2		
		12			12				
					16		2	8	5
Azufre		16	32				2	6	
Argon	Ar	18	40						

84.- REPASO: Convertir:

1 m = hm

50 cg =kg

0,02 litros = cl

0,25 m = dm

300 ml = dal

120 cg = mg