

## REPASO UNIDAD 1:

1. Unir con flechas según corresponda

Electrón	Modelo budín de pasas
Thomson	Región del átomo donde se encuentran las partículas subatómicas que dan la masa del átomo
Orbital	Partícula subatómica de carga negativa
Núcleo	Partícula subatómica de carga positiva
Protón	Región donde hay mas probabilidades de encontrar un electrón

2. Completar el siguiente cuadro:

Nombre	Símbolo	Z	A	P+	E-	N	Período
Estroncio							
	Br						

3. Configuración electrónica:

Nombre	Símbolo	Configuración electrónica
Arsénico		
	Pd	

4. Números cuánticos:

Nombre	Símbolo	n	l	m	s
Niquel					
	P				

5. Ordenar de mayor a menor según su radio atómico

1	2	3	4	5
Aluminio	Fluor	Bario	Francio	Calcio

6. Ordenar de mayor a menor electronegatividad

1	2	3	4	5
Aluminio	Litio	Oxígeno	Rubidio	Boro