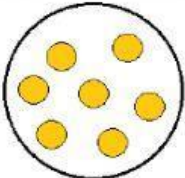
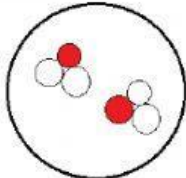
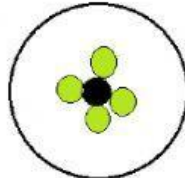
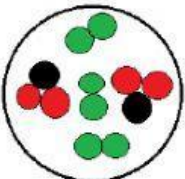
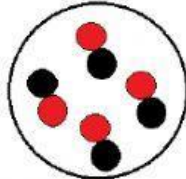
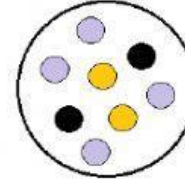
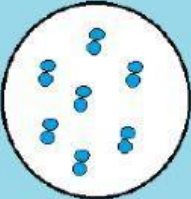
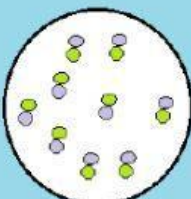
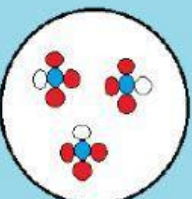
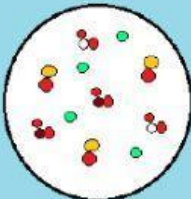
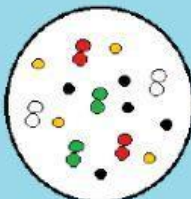
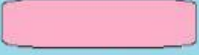


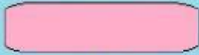

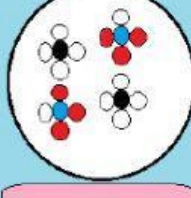
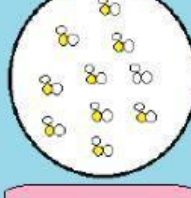
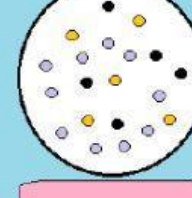
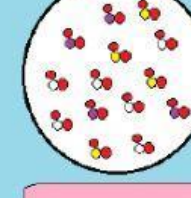
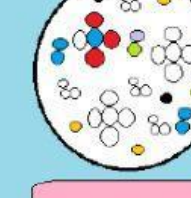
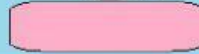
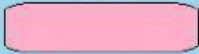
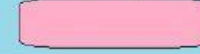
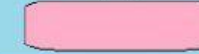
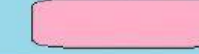


TEMA: Mezclas, compuestos y elementos.




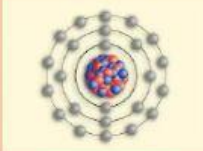
Instrucciones: Escribe si la representación del campo pertenece a una mezcla, compuesto o elemento, guíate del código de colores.

● carbono	○			
● oxígeno	○	Elemento	Compuesto	Compuesto
● nitrógeno	○			
● cloro	○			
● bromo	○			
○ hidrógeno	○			
● azufre	○	Mezcla	Compuesto	Mezcla
● fósforo	○			
● neón	○			
● hierro	○			
● sodio	○			

1 	2 	3 	4 	5 
				
6 	7 	8 	9 	10 
				

Instrucciones: Construye una tabla comparativa sobre los modelos atómicos, relacionando el modelo con sus características y el nombre del científico que lo propuso, arrastra los conceptos, nombres e imágenes a su lugar correspondiente.

Nombre del científico				
Características del modelo.				
Representación del modelo.				

Esfera sólida, sin cargas eléctricas, sin movimiento	El núcleo está en el centro conteniendo a los protones y neutrones, los electrones giran alrededor de él.	J. J. Thomson	Esfera sólida en la que se representan la carga positiva y la carga negativa
Niels Bohr		El núcleo está en el centro conteniendo a los protones, los electrones girando alrededor en orbitas imaginarias.	
	Ernest Rutherford		John Dalton