



Arrastra el nombre del modelo atómico al enunciado que mejor lo describa.

- a) Esfera compacta de carga positiva, rodeada de partículas de carga negativa.
- b) Átomo nuclear con orbitales, partículas subatómicas con características onda-partícula.
- c) Átomo con núcleo diminuto y electrones girando alrededor.
- d) Átomo nuclear con electrones en niveles de energía.
- e) Esferas compactas diferentes para cada elemento.

Thomson

Dalton

Rutherford

Bohr

Mecánica cuántica

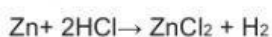
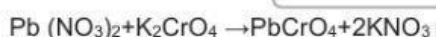
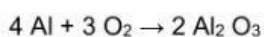
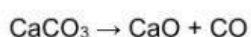
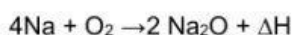
Relacione el número atómico con el elemento correspondiente.

- a) $1s^2, 2s^2, 2p^3$ () Radón
- b) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^6 4d^{10} 5s^2 5p^6 6s^1$ () Plata
- c) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^6 4d^{10} 5s^2 5p^6 4f^{14} 5d^{10} 6s^2$ () Cesio
- d) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^6 4d^{10} 5s^2 5p^6 4f^{14} 5d^{10} 6s^2 6p^6$ () Nitrógeno
- e) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^6 4d^{10} 5s^1$ () Mercurio

Relacione los términos con las descripciones planteadas.

- a) Átomos del mismo elemento que tienen diferente masa atómica, debido a que en su núcleo estos átomos tienen igual número de neutrones, pero diferente número de protones. Llamados... () Nitrógeno
- b) En 1869, Meyer enumeró los elementos químicos de menor a mayor, según la... () Electronegatividad
- c) La configuración electrónica del último nivel energético de un elemento es $s^2 p^3$, por lo que presenta cinco electrones de valencia. Ello implica que pertenece a la familia periódica del... () Isótopos
- d) Energía mínima que se requiere para arrancar un electrón de un átomo... () Potencial de Ionización
- e) Capacidad de un átomo para atraer electrones... () Masa atómica

Clasifique las reacciones químicas.



Completar tabla.

Nombre del elemento	símbolo	# atómico	# de masa	# de protones	# de neutrones	# de electrones
	N +1		15			
Calcio			40			
				38	50	
		14			14	
		56	137			

Calcule la masa atómica de los siguientes compuestos

a) Sb₂O₇

 g/mol

PROCESO:

b) PbCrO₄

 g/mol

PROCESO:

c) K₂CrO₄

 g/mol

PROCESO:

d) H₂O₂

 g/mol

PROCESO: