6. Indique si cada una de las siguientes afirmaciones es verdadera (V) o falsa (F). Si es falsa justifique su respuesta (8 puntos)

	V ó F	Justificación de la respuesta
Los símbolos F, S, Si y Cl corresponden a los elementos Fósforo, azufre, silicio y cloro		
El hierro, zinc y aluminio son metales de transición con buena capacidad para conducir el calor por eso se los usa para utensilios de cocina		
Por tener átomos grandes, los metales pierden electrones con facilidad, formando iones de carga positiva		
El hidrógeno se encuentra en el primer grupo de la Tabla Periódica porque su química es similar a los demás alcalinos del grupo		
Los gases nobles con excepción del helio, son estables porque tienen 8 electrones en su último nivel de energía		
La electronegatividad es la capacidad que tienen los átomos para ceder electrones		
Todos los átomos de un mismo elemento tienen la misma cantidad de protones, electrones y neutrones		
El silicio y el germanio son metaloides muy útiles para la construcción de chips de computadoras		

7. Complete el siguiente cuadro y póngale nombre o la fórmula estructural según sea el caso (8 puntos)

C - C - C - C - C | C - C - C - C - C | C - C - C	
	4 ETIL 6,6 DIMETIL 2 HEPTINO
C - C - C - C - C | C = C - C | C - C - C	
	2 BUTENO

Ud puede acercarse a revisar la calificación de su examen en las oficinas del ICQA de acuerdo al siguiente horario:

- **Paralelo 41: Miércoles 15 de julio de 8h30 a 10h00**
- **Paralelo 42: Miércoles 15 de julio de 10h30 a 12h00**

Una vez cumplido el horario de revisión se subirá la nota al Académico