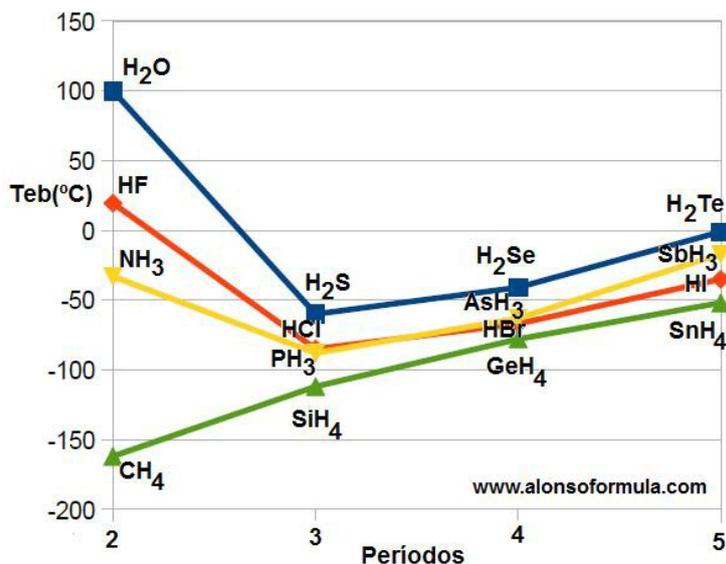


Problema 383: El H_2O , HF y NH_3 presentan unos puntos de ebullición que no siguen la tendencia de los compuestos similares de cada uno de sus grupos. ¿A qué es debido?

Estos compuestos presentan unos puntos de ebullición mucho más elevados que los compuestos similares de su grupo.



Se debe a la formación de unas interacciones que se conocen como enlace de hidrógeno. Se producen con elementos pequeños, de gran electronegatividad unidos al hidrógeno, como le pasa al N, O y F. Son enlaces de fortaleza intermedia entre las fuerzas de Van der Waals y los enlaces covalentes.