

QUÍMICA

TEMA 3: ENLACES QUÍMICOS

- Junio, Ejercicio B3

emestrada

Dados tres elementos cuyas configuraciones electrónicas son: $A(1s^2 2s^2 2p^2)$; $B(1s^2 2s^2 2p^6 3s^1)$ y $C(1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5)$

- Explique si es posible que existan las moléculas B_2 y C_2 .
- Justifique el tipo de enlace que se dará entre los elementos B y C.
- Razone si el compuesto formado por A y C será polar.

QUÍMICA. 2024. JUNIO. EJERCICIO B3

R E S O L U C I Ó N

- El B es un elemento alcalino y no forma moléculas, por lo tanto no existe B_2 . El A es un halógeno que puede formar enlaces covalentes, por lo cual si existe C_2 .
- Formará un enlace iónico ya que son dos elementos que tienen gran diferencia de electronegatividad.
- A y C son no metales, por lo cual formaran enlace covalente. La molécula AC_4 es tetraédrica y es apolar debido a que por su geometría la polaridad de sus enlaces se anula.