

Físico-Química – 3º año | Comisión evaluadora

Apellido y nombre: _____ Fecha: ____/____/____

1) Dados los siguientes elementos químicos: Nitrógeno, Hidrógeno, Fósforo, Arsénico y Cesio. Indicá [1,5 puntos]:

- a) Grupo y período de cada elemento
- b) Configuración electrónica de cada elemento
- c) El tipo de cada elemento (metales, no metales, gases nobles)

2) Señalá las diferencias entre [1,5 puntos]:

- a) Anión y catión
- b) Cambio físico y cambio químico
- c) Neutrón y electrón
- d) Reactivo y producto
- e) Enlace iónico y enlace covalente

3) Respondé [2 puntos]:

- a) ¿Cuándo un fenómeno es reversible?
- b) ¿Qué establece la ley del octeto?

4) Realizá las siguientes uniones químicas indicando el correspondiente diagrama de Lewis y la fórmula desarrollada (en caso que corresponda) [5 puntos]:

- a) CaF_2
- b) Na_2O
- c) HNO_2
- d) ClCu
- e) NaOH