

## Físico-Química – 3º año | Comisión evaluadora 20/05/16

Apellido y nombre: \_\_\_\_\_

**EL EXÁMEN SE CONSIDERARÁ APROBADO SI SE RESUELVE CORRECTAMENTE 60% DEL MISMO**

**1) Teniendo en cuenta el elemento que se encuentra en el grupo V A, período 3, completá:**

- a) Nombre
- b) Símbolo
- c) Número atómico
- d) Número másico
- e) Número de protones
- f) Número de electrones
- g) Número de neutrones
- h) Disposición de electrones por niveles

**2) Señalá las diferencias entre:**

- a) Átomo e ión
- b) Átomo e isótopo
- c) Anión y catión
- d) Cambio físico y cambio químico
- e) Protón y electrón
- f) Reactivo y producto
- g) Enlace iónico y enlace covalente

**3) Respondé:**

- a) ¿Cuándo un fenómeno es reversible?
- b) ¿Que características presentan los gases nobles?
- c) ¿Qué establece la ley del octeto?

**4) Realizá las siguientes uniones químicas indicando el correspondiente diagrama de Lewis y la fórmula desarrollada**

- a)  $\text{SO}_2$
- b)  $\text{N}_2$
- c)  $\text{CaO}$
- d)  $\text{CO}_2$
- e)  $\text{CH}_4$
- f)  $\text{FNa}$
- g)  $\text{Cl}_2\text{Zn}$