## Físico-Química - 3º año | Comisión evaluadora 02/08/16

Apellido y nombre:		
--------------------	--	--

- 1) Considerá los siguientes elementos químicos: Flúor, Berilio, Argón, Magnesio y Sodio. Indicá:
  - a) Grupo y período de cada elemento
  - b) Configuración electrónica de cada elemento
  - c) El tipo de cada elemento (metales, no metales, gases nobles)
  - d) ¿Cuál de ellos es más estable y por qué?
- 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 íonico y enlace covalente
- 3) Respondé:
  - a) ¿Cuándo un fenómeno es reversible?
  - b) ¿Qué establece la ley del octeto?
- 4) Realizá las siguientes uniones químicas indicando el correspondiente diagramade Lewis y la fórmula desarrollada (en caso que corresponda)
  - a)  $SO_2$
  - b) CaO
  - c) NH<sub>3</sub>
  - d) Cl<sub>2</sub>Zn