Introducción a la Química - 5º año | Comisión evaluadora 06/12/16

Apellido y nombre: _____

[3 puntos] 1. Modelos atómicos y tabla periódica

- [0,5] a) Mencioná al menos tres características del modelo atómico actual.
- [1,0] **b)** Indicá la veracidad o falsedad de las siguientes afirmaciones:
 - 1) "El átomo es eléctricamente neutro"
 - 2) "Un isótopo es un átomo que pertenece al mismo elemento químico que otro, tiene su mismo número atómico, pero distinta masa atómica"
- [0,5] **c)** La configuración electrónica de un elemento químico es 1s² 2s² 2p6 3s² 3p6 4s² 3d¹0 4p6 5s² 4d¹0 5p5. Indicá el grupo y período al cual pertenece.
- [1,0] d) Dados los siguientes valores Z = 3 y Z = 9 correspondientes a dos elementos químicos:
 - 1) Escribí sus configuraciones electrónicas
 - 2) Comparar su radio atómico, electronegatividad y energía de ionización

[1,5 puntos] 2. Uniones químicas

- [0,5] a) ¿Qué diferencias existen entre una unión iónica y una unión covalente?
- [1,0] **b)** Escribí para los siguientes compuestos la estructura de Lewis y su fórmula desarrolada (en caso que corresponda), indicando qué tipo de unión se establece en cada caso:
 - 1) CH₃CH₃ 2) Cl₂Ca

[1,5 puntos] 3. Geometría molecular

- [0,5] a) Según la TRePEV, ¿de qué depende la geometría de una molécula?
- [0,5] **b)** Mencioná los distintos tipos de geomtetría molecular que conozcas.
- [0,5] c) ¿Cuál es la geometría molecular del CH₄?

[2,5 puntos] 4. Estequiometría

El alcohol etílico se quema de acuerdo con la siguiente ecuación:

$$C_2H_5OH + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$$

- [0,5] a) Balanceá la ecuación
- [1,0] **b)** ¿Cuántos moles de CO₂ se producen cuando se queman 3.00 moles de C₂H₅OH?
- [1,0] **b)** ¿Que masa de H₂O se produce con igual cantidad de moles de C₂H₅OH??

[1,5 puntos] 5. Química del Carbono

- [0,5] a) Escribí la fórmula semidesarrollada del siguiente compuesto: 3-propil-4-etil-6-metil-octanol
- [0,5] **b)** Nombrá el siguiente compuesto:

$$CH_3$$
 CH_3 CH_3 CH_3 CH_3 CH_3 CH_3 CH_4 CH_5 CH_5 CH_5 CH_5 CH_5 CH_5

[0,5] c) ¿Qué cuestiones influyen en el punto de ebullición de un compuesto orgánico?