Introducción a la Química - 5º año | Comisión evaluadora 01/08/16

Apellido y nombre: _____

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

2. Uniones químicas

- [0,5] a) ¿Qué diferencias existen entre una unión iónica y una unión covalente?
- [1,5] **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) CaCO₃
- 3) Cl₂Ca

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?

4. Estequiometría

El ácido sulfhídrico H₂S se puede obtener por medio de la siguiente reacción:

- [0,5] a) Balanceá la ecuación
- [1,5] **b)** Si se hacen reaccionar 10 gr de FeS con 30 gr de HCl, ¿Qué masa de H2S se obtendría sabiendo que la rección tiene un rendimiento de 77%? ¿Cuál es el reactivo limitante?

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:

$$\begin{array}{c} \operatorname{CH}-\operatorname{CH}-\operatorname{CH}_3 \\ \operatorname{CH}_3-\operatorname{CH}-\operatorname{CH}_2-\operatorname{CH}-\operatorname{CH}_2-\operatorname{CH}_2-\operatorname{CH}_2-\operatorname{CH}_3 \\ \operatorname{CH}_3 & \operatorname{CH}_2-\operatorname{CH}_3 \end{array}$$

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