# Introducción a la Química - 5º año | Comisión evaluadora 16/05/16

Apellido y nombre:

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

#### 1. Modelos atómicos

- a) Describí al menos una similitud y una diferencia entre el modelo Mecánico-Cuántico del átomo y los modelos atómicos de Rutherford y Bohr.
- b) Explicá con tus palabras en qué consiste el principio de incertidumbre de Heinsenberg.

# 2. Tabla periódica:

- a) Definí número másico, número atómico e isótopo.
- b) Determiná el grupo y período de los elementos que poseen los siguientes valores de Z:
  - 1) Elemento  $1 \rightarrow Z = 15$
  - 2) Elemento 2  $\rightarrow$  Z = 12
  - 3) Elemento  $3 \rightarrow Z = 39$
- c) Ordená de menor a mayor los elementos del punto anterior (b) segun sus valores de:
  - 1) Radio atómico
  - 2) Electronegatividad

#### 3. Uniones químicas

- a) Definí cuál es la diferencia entre una unión iónica y una unión covalente.
- b) Escribí para los siguientes compuestos la estructura de Lewis y su fórmula desarrolada, indicando qué tipo de uniones se establecen en cada caso:
  - 1) CH<sub>4</sub> 4) FNa 2) SO<sub>2</sub> 5) Cl<sub>2</sub>Zn 3) N<sub>2</sub> 6) HNO<sub>2</sub>

## 4. Geometría molecular

- a) Según TrePEV, ¿de qué depende la geometría de una molécula?
- b) Seleccioná dos compuestos del punto 3.b y determiná su geometría molecular.

## 5. Estequiometría

Se hacen reaccionar 480g de una muestra de Ag que contiene 120g de impurezas inertes con 150g de HNO3, se obtienen 2g de NO2, según la siguiente reacción:

$$Ag + HNO_3 \rightarrow AgNO_3 + NO_2 + H_2O$$

- a) Escribí la reacción balanceada
- b) Calculá la masa inicial de reactivo limitante
- c) Calculá el rendimiento de la reacción

#### 6. Química del Carbono

- a) Escribí la fórmula semidesarrollada de los siguientes compuestos:
  - 1) 1, 2-butadieno
  - 2) 2-etil-3-metil-heptino
  - 3) 4-etil-2-metil-5-propil-octeno
- b) Nombrá el siguiente compuesto:

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

- c) ¿Que se entiende por isomería? Mencioná los tipos de isomería que conocés
- d) ¿Qué cuestiones influyen en el punto de ebullición de un compuesto orgánico?