

FE DE ERRATAS DEL EXAMEN

Todas están referidas a las preguntas tipo test.

*** Pregunta n° 3.**

La respuesta correcta (opción D) está mal expresada, y queda cómo:

3.- La densidad de la plata, de masa atómica 107,87 u, es igual a 10900 $\text{Kg}\cdot\text{m}^{-3}$. Determinar el número de átomos que hay en un 1 mL de plata.

A) $0,531\cdot 10^{23}$ B) $6,022\cdot 10^{23}$ C) $6,832\cdot 10^{24}$ D) **$6,079\cdot 10^{22}$**

En consecuencia, la **pregunta** queda **anulada** y el **cálculo de la nota** de las respuestas al test se hace **sobre 19 preguntas**, en lugar de sobre 20.

*** Pregunta n° 8.**

La respuesta correcta es la opción B, en lugar de la opción A indicada por error en el examen resuelto. La pregunta queda cómo:

8.- ¿Qué contiene más átomos de oxígeno?

Masas atómicas ($\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$): H = 1,01; N = 14,01; O = 16,00; K = 39,10; Mn = 54,94.

$R = 0.082 \text{ atm}\cdot\text{L}\cdot\text{mol}^{-1}\cdot\text{K}^{-1} = 8,314 \text{ J}\cdot\text{mol}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$.

A) 0,3 moles de H_2O_2

B) 23 gramos de NO_2

C) Un litro de gas ozono, O_3 , a 600 mmHg y 25 °C

D) El KMnO_4 que hay en un litro de disolución 0,05 molar

Esta errata no afecta a los resultados, puesto que la corrección se ha hecho teniendo en cuenta la respuesta correcta.

Pregunta n° 13.

Hay un error tipográfico en el enunciado, faltando el signo negativo en el ión sulfuro. La pregunta debe figurar cómo:

13.- Solamente uno de los siguientes iones tiene electrones desapareados:

F^- , Ca^{2+} , Fe^{2+} y **S^{2-}**

Valores de Z: F=9; S=16; Ca=20; Fe=26

A) F^- B) Ca^{2+} C) **Fe^{2+}** D) S^{2-}

Esta errata tampoco afecta a los resultados, pues no condiciona la respuesta. Además ya fue notificada durante la realización del examen.

Pregunta n° 18.

También tiene un error tipográfico en el enunciado, que fue advertido al inicio del examen y notificado inmediatamente a los participantes. No afecta a los resultados. La redacción correcta queda así:

19.- Sin hacer cálculos, indicar cuál es el orden creciente de porcentaje en masa de Cr de los siguientes compuestos: CrO ; Cr_2O_3 ; CrO_2 ; CrO_3 :

A) $\text{CrO}_3 < \text{CrO}_2 < \text{CrO} < \text{Cr}_2\text{O}_3$ B) **$\text{CrO}_3 < \text{CrO}_2 < \text{Cr}_2\text{O}_3 < \text{CrO}$**
C) $\text{CrO} < \text{CrO}_2 < \text{CrO}_3 < \text{Cr}_2\text{O}_3$ D) $\text{CrO} < \text{CrO}_2 < \text{Cr}_2\text{O}_3 < \text{CrO}_3$