



COLEGIO PREMIUM

INICIAL - PRIMARIA - SECUNDARIA

¡Educación Emprendedora con Visión Universitaria!

R.D.R. 1169

Curso: QUÍMICA

5to Secundaria - 2020

REPASO N° 06

- ¿Cuál de las cantidades siguientes tiene mayor número de átomos?
 - 12,32 gr Fe
 - 0,22 at – gr Fe
 - 15,66 × 10²² átomos Fea) I b) II c) II y III
d) III e) I y II
- ¿Qué peso de Mercurio (PA = 200) contiene la misma cantidad de átomos que en 120 g de Calcio (PA = 40)
 - 600
 - 406
 - 500
 - 110
 - 100
- Calcular el peso del óxido férrico que contiene el mismo número de átomos que 6.4g. de anhídrido sulfúrico. (P.at. Fe = 56 ; S = 32 ; O = 16)
 - 5.12g.
 - 10.24g.
 - 25.6g.
 - 51.12g.
 - 6.36g.
- ¿Cuántas moléculas están contenidas en 140 gramos de CO?
 - 14 N₀ moléculas
 - 10 N₀ moléculas
 - 05 N₀ moléculas
 - 28 N₀ moléculas
 - 0,5 N₀ moléculas
- ¿Cuántos mol-g de agua se obtendrán a partir de 8 mol-g de gas propano de acuerdo a la siguiente ecuación?
$$C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$$
 - 31
 - 32
 - 33
 - 34
 - 35
- ¿Cuántos gramos de amoníaco se obtendrán a partir de 24 mol-g de hidrogeno de acuerdo a la ecuación?
$$N_{2(g)} + H_{2(g)} \rightarrow NH_{3(g)}$$
 - 243g
 - 724g
 - 132g
 - 272g
 - 96g
- En la combustión de 140g de monóxido de carbono, ¿Qué volumen en litros de CO₂ a C.N se obtendrán?
$$CO_{(g)} + O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)}$$
 - 112
 - 22,4
 - 74,2
 - 16,8
 - 224
- En 600g. de MgSO₄ :
 - Hay 120g. de magnesio
 - Hay 30.115 × 10²³ átomos de azufre
- Hay 10 moles de oxígeno
Son correctos:
 - I y II
 - Sólo I
 - Sólo II
 - I, II y III
 - II y III
- Cuando 20g. de Al y 80g. de oxígeno gas se calienta, que cantidad de Al₂O₃ se forma?
$$4Al + 3O_2 \rightarrow 2Al_2O_3$$
 - 47.7g.
 - 37.7g.
 - 27.7g.
 - 20.7g.
 - 10.7g.
- ¿Qué masa de monóxido de carbono tendrá el mismo número de moléculas como las que hay en 40 g de anhídrido sulfúrico?
$$\overline{M} : CO = 28; SO_3 = 80$$
 - 14 g
 - 28 g
 - 32 g
 - 26 g
 - 30 g
- Cuando 108 g Al y 108 g oxígeno gas se calienta, ¿cuántos gramos de Al₂O₃ se forma?
$$\overline{M} : Al = 27; O = 16$$
$$4Al + 3O_2 \rightarrow 2Al_2O_3$$
 - 0, 204
 - 2, 04
 - 204
 - 2040
 - 360
- Con 100g de nitrógeno y 50g de hidrogeno. ¿Cuántos gramos de amoníaco se produce?
$$N_{2(g)} + H_{2(g)} \rightarrow NH_{3(g)}$$
 - 121,4g
 - 578,1g
 - 404,6g
 - 358,4g
 - 272,3g
- Para la reacción:
$$2N_2H_4 + N_2O_4 \rightarrow 3N_2 + 4H_2O$$
Calcule el número de moles de N₂O₄ y de N₂ producidos por 2.72 moles de N₂H₄
 - 1.36 y 2.08
 - 2.14 y 2.08
 - 1.36 y 0.08
 - 2.72 y 4.08
 - 1.36y 4.08
- La balanza más sensible puede indicar variaciones de 10⁻⁸ g. aproximadamente. El número de átomos de oro que habrá en una partícula de esta masa será: (P.at. Au = 197)
 - 1.45 × 10⁸
 - 2.15 × 10¹⁰
 - 3.06 × 10¹³
 - 6.1 × 10¹⁵
 - 8.24 × 10¹⁶

Jr. Cuzco N° 323 / Calle Arequipa N° 327 – Piura / Calle Los Brillantes Mz. A
Lot. 5 – Urb. Miraflores – Castilla.

www.colegiopremium.edu.pe

Teléfono: 301308 – 945184292

Colegio Premium