

MATEMÁTICAS 3º PMARE (semana 11 maio)

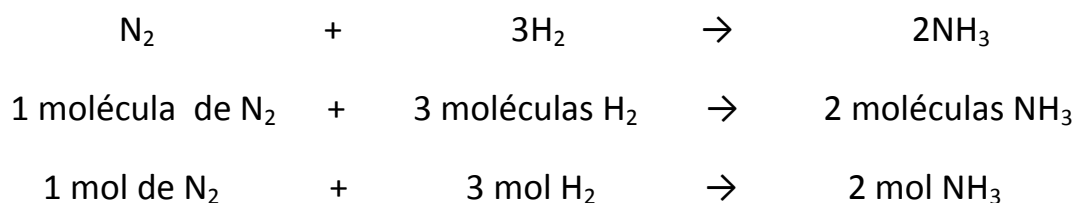
Estes exercicios son para **TODA A SEMANA**. Nas preguntas 1) 2) 3) 4) 5) 6) 7) é suficiente con que fagades dous apartados. Tedes que facer **dous envíos** con **cinco** problemas cada un. O primeiro o martes e o segundo o xoves a begosanchezpallas@gmail.com

Potencias y raíces	Autoevaluación		
1. Halla el resultado de las siguientes operaciones:			
a) $10^5 \cdot 10^{-2}$	b) $(3^{-1})^3$	c) $(8 \cdot 0,01)^3$	d) $\frac{5^{-4}}{10^{-4}}$
2. Halla:			
a) $\frac{3^8}{6^8}$	b) $\frac{10^4}{15^4}$	c) $\left(\frac{50}{100}\right)^{-5}$	d) $\frac{12^3}{8^3}$
3. Simplifica:			
a) $\frac{2^{15}}{2^{11}}$	b) $\frac{12^5}{6^5}$	c) $\frac{12^5 \cdot 50^4}{60^6}$	d) $\frac{(-2)^7 \cdot 16}{4^3}$
4. Simplifica al máximo:			
a) $\frac{2^5 \cdot 3^8 \cdot 5^3}{2^6 \cdot 3^7 \cdot 50}$	b) $\frac{25^2 \cdot 12^6}{30^5 \cdot 10^4}$	c) $\left(\frac{2}{3}\right)^8 \cdot \left(\frac{9}{4}\right)^6$	d) $\frac{(-2)^{12} \cdot 5^8}{10^9}$
5. Expresa en forma de potencia, con distintas bases si es posible, los siguientes números:			
a) 64	b) 81	c) 512	d) 625
6. Expresa en forma de potencia las siguientes fracciones:			
a) $\frac{1}{32}$	b) $\frac{1}{1000000}$	c) $\frac{1}{243}$	d) $\frac{1}{125}$
7. Expresa en notación científica las siguientes cantidades:			
a) 0,0000032	b) 40670000000	c) 0,000000405	d) 2003000000
8. El número 340500000 se ha aproximado en notación científica por $3,4 \cdot 10^8$. Halla los errores absoluto y relativo que se han cometido.			
9. Expresa en forma decimal las siguientes cantidades dadas en notación científica:			
a) $2,06 \cdot 10^9$	b) $7,1 \cdot 10^{-8}$	c) $8,09 \cdot 10^{-5}$	d) $4,32 \cdot 10^8$
10. Halla, en metros cúbicos y da el resultado en notación científica, el volumen aproximado de la Tierra. Toma como radio 6370 km y $\pi = 3,14$. (Utiliza la calculadora y recuerda que el volumen de una esfera es $V = \frac{4}{3} \pi r^3$).			

FÍSICA E QUÍMICA 3º PMARE (semana 11 maio)

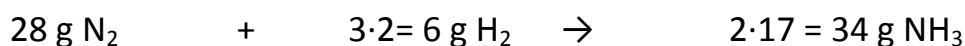
Significado de una ecuación química: una ecuación química nos da la proporción en moléculas, moles y gramos en que reaccionan los reactivos para dar los productos.

Ejemplo:

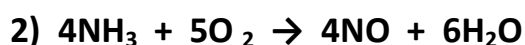
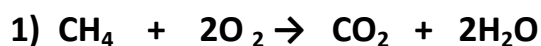


Masa molar $\text{N}_2 = 14 \cdot 2 = 28 \text{ g}$ Masa molar $\text{H}_2 = 1 \cdot 2 = 2 \text{ g}$ Masa molar $\text{NH}_3 = 14 + 1 \cdot 3 = 17 \text{ g}$

Así que se cumplirá también que:



Fíjate en el ejemplo y escribe la proporción en moléculas, moles y gramos para las siguientes reacciones:



Envía estos **dous** ejercicios nun só envío o mércores a begosanchezpallas@gmail.com

BIOLOXÍA E XEOLOXÍA 3º PMARE (semana 11 maio)

Realiza os **exercicios 7 e 8 da páxina 129 do libro** e envíaos o venres a begosanchezpallas@gmail.com

Se tedes dúbidas concretas mandade correo.

Saúdos e espero que disfrutedes coas cuestións propostas.