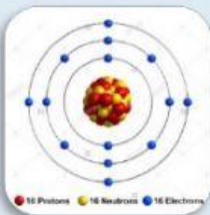


6.2. Operaciones con notación científica

Instrucciones: Resuelve las siguientes sumas y restas en notación científica y complementa el resultado.

1) $(2.036 \times 10^5) + (5.23 \times 10^5)$	2) $(8.321 \times 10^9) - (2.54 \times 10^9)$
____.266 $\times 10$ —	____.781 $\times 10$ —
3) $(3.128 \times 10^7) + (2.01 \times 10^4)$	4) $(9.07 \times 10^{11}) - (3.201 \times 10^{14})$
____.13 $\times 10$ —	____.19 $\times 10$ —
5) $(2.47 \times 10^5) + (1.08 \times 10^7)$	6) $(5.47 \times 10^{-2}) - (1.08 \times 10^{-5})$
____.104 $\times 10$ —	____.468 $\times 10$ —

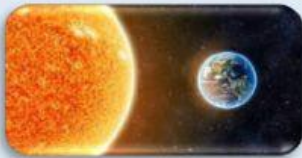
Instrucciones: Resuelve el siguiente problema, realizando las respectivas operaciones con notación científica.

1) La masa de un electrón es de 9×10^{-31} kg., las masas tanto de un protón como de un neutrón es aproximadamente 1.67×10^{-27} Kg. Determina la masa de un átomo de azufre sabiendo que tiene 16 electrones, 16 protones y 16 neutrones. 	<i>Procedimiento</i>	
<i>La masa de un átomo de azufre es:</i>	5.34×10^{-31}	5.34×10^{-26}
	5.34×10^{-25}	5.34×10^{-27}

Instrucciones: Realiza las siguientes multiplicaciones y divisiones. Determina el resultado en notación científica normal.

1) $(5.04 \times 10^3) \times (2.105 \times 10^4)$	2) $(2.03 \times 10^1) \times (5.61 \times 10^6)$
____.0609 $\times 10$	____.1388 $\times 10$
3) $\frac{2.036 \times 10^5}{5.23 \times 10^3}$	4) $\frac{1.0257 \times 10^4}{2.003 \times 10^3}$
____.89 $\times 10$	____.12 $\times 10$
5) $\frac{8.4 \times 10^6}{2.06 \times 10^4}$	6) $\frac{5.41 \times 10^8}{3.06 \times 10^5}$
____.077 $\times 10$	____.767 $\times 10$
7) $\frac{91.24 \times 10^6}{12.6 \times 10^{-4}}$	8) $\frac{5.04 \times 10^{-8}}{13.7 \times 10^5}$
____.241 $\times 10$	____.678 $\times 10$
9) $\frac{3.4 \times 10^5}{(0.21 \times 10^{-3})(6.2 \times 10^5)}$	10) $\frac{(3.21 \times 10^{-8})(5.01 \times 10^{-3})}{(5.23 \times 10^{-8})(1.9 \times 10^{-6})}$
____.611 $\times 10$	____.618 $\times 10$

Instrucciones: Resuelve los siguientes problemas, aplicando operaciones con notación científica y selecciona la respuesta correcta.

1) La masa del Sol es, aproximadamente 333 000 veces la de la Tierra. Si la masa de la Tierra es 6×10^{24} Kg. Calcula la masa del Sol		Procedimiento	
La masa del Sol (Km) es:		1.998×10^{30}	1.89×10^{31}
		1.998×10^{28}	1.99×10^{29}
2) La velocidad de la luz es de 3×10^8 m/s aproximadamente, ¿Qué distancia recorre la luz del Sol en un año?		Procedimiento	
La distancia que recorre la luz del Sol en un año es de:		9.46×10^{12}	9.46×10^{13}
		9.46×10^{18}	9.46×10^{15}
3) Se calcula que las reservas mundiales de petróleo ascienden a 6.28×10^{11} barriles. La producción equivale a 2.0×10^{10} barriles al año. A este ritmo, ¿cuánto durarían las reservas mundiales de petróleo?		Procedimiento	
Las reservas durarían:		3.14×10^2	3.14×10^8
		3.14×10^1	3.52×10^{10}