

 Centro Don Bosco ACCIÓN DE MEJORA		Versión	Página 1 de 1		
		CODIGO: CECOFR-016			
		FECHA DE VIGENCIA: 2015			
ELABORÓ: DOCENTE		REVISÓ: JEFE DE AREA X	APROBÓ: COORD. ACADEMICA X		
ÁREA: CIENCIAS NATURALES Y MEDIO AMBIENTE	ASIGNATURA: QUÍMICA	GRADO Decimo	CURSO	PERIODO: III	EVALUACION No.
DOCENTE: ANDRÉS MANOLO BERNAL PATIÑO	ESTUDIANTE:		TIEMPO	FECHA	
APLICACIÓN					
EVALUACIÓN	PROFUNDIZACION	EXPERIMENTAL	CONCEPTUAL	EJERCITACION	REFUERZO X

ACCIÓN DE MEJORA III PERIODO 10º ESTEQUIOMETRIA

La sal inorgánica de fórmula $\text{Fe}_2(\text{CO}_3)_3$ es una sal aditiva empleada en la industria como agente regulador de la acidez y con fines nutricionales. Es por eso que esta sal se puede encontrar en barras de cereal o energéticas, comida seca para gatos, comida húmeda para perros, entre otros. El hierro al componer esta sal cumple con diversas funciones biológicas, en especial al transportar y almacenar el oxígeno mediante la hemoglobina y la mioglobina, respectivamente, además de actuar como cofactor de varias enzimas.

Dicha sal es producto de la reacción de los siguientes elementos químicos con sus respectivos estados de oxidación:

METAL: Fe^{+3}

NO METAL: C^{+4}

Con la información brindada, desarrolle la estequiometría según corresponda (estequiometría general, subpartículas, reactivo límite y en exceso, cantidades netas).

	OH Hidróxido	HXO Ácido Oxácido	→	SAL	H ₂ O Agua
1.	Formulación, nomenclatura, pesos atómicos y balance de la reacción química				
2.	$0.96 \times 10^6 @$			X K	
3.	X p ⁺	$613.26 \times 10^2 \text{oz}$			
4.		X Slugs		$69.96 \times 10^{-5} \text{K}$	
5.		X Tn			$165.84 \times 10^{-7} \text{ion}$
6.	$0.25 \times 10^{-3} \text{Bto}$	$0.24 \times 10^{-6} \text{Crg}$		X p ⁺	
7.	$92.25 \times 10^{-8} @$	$0.24 \times 10^{-6} \text{Tn}$		X K	
8.	$23.45 \times 10^4 @$	$10.23 \times 10^4 \text{Tn}$		X Slug	
9.	X Tn				$27.25 \times 10^4 \text{cg}$
10.	$23.91 \times 10^4 \text{Tn}$	$20.36 \times 10^5 \text{Tn}$		X Tn	