

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA LA PRESENTACIÓN					
	NOMBRE ALUMNA:					
	ÁREA / ASIGNATURA: Química					
	DOCENTE: Fabio Paredes					
	PERIODO	TIPO GUÍA	GRADO	Nº	FECHA	DURACIÓN
		Plan de promoción	10			40 min

Name

Date

Period

ABCDE

1 ○ ○ ○ ○ ○

2 ○ ○ ○ ○ ○

3 ○ ○ ○ ○ ○

4 ○ ○ ○ ○ ○

5 ○ ○ ○ ○ ○

6 ○ ○ ○ ○ ○

7 ○ ○ ○ ○ ○

8 ○ ○ ○ ○ ○

9 ○ ○ ○ ○ ○

10 ○ ○ ○ ○ ○

Test Version: A ○ B ○ C ○ D ○

Get this form and more at: ZipGrade.com

ABCDE

11 ○ ○ ○ ○ ○

12 ○ ○ ○ ○ ○

13 ○ ○ ○ ○ ○

14 ○ ○ ○ ○ ○

15 ○ ○ ○ ○ ○

16 ○ ○ ○ ○ ○

17 ○ ○ ○ ○ ○

18 ○ ○ ○ ○ ○

19 ○ ○ ○ ○ ○

20 ○ ○ ○ ○ ○

$m = \text{masa en gramos}$

$\eta = \text{moles}$

$M = \text{peso molecular}$

$$\eta = \frac{m}{M}$$

$$m = \eta * M$$

$$\%m = \frac{m_{\text{solute}}}{m_{\text{solucion}}} * 100$$

$$M = \frac{n_{\text{solute}}}{V_{\text{solucion}}}$$

$$x = \frac{n_{\text{solute}}}{n_{\text{totales}}}$$

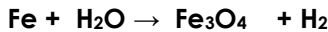
***Sin proceso los puntos no valen**

Tenemos la siguiente reacción:



- Cuáles son los coeficientes para balancear esta reacción
 - 1,4,2,4
 - 2,6,6,4,
 - 2,4,4,2,
 - 3,4,1,4
- Si la masa de Fe son 5600 gramos. Cuáles son sus moles:
 - 100 moles
 - 17.86 moles
 - 14.56moles
 - 19.89 moles
- Cuáles son las moles de H₂O:
 - 212.85mol
 - 222.45mol
 - 133.33 mol
 - 203.98 mol
- Cuáles son las moles de Fe₃O₄:
 - 35.95 mol
 - 36.85 mol
 - 35.15 mol
 - 33.33mol
- Cuáles son las moles de H₂:
 - 125.63 mol
 - 122.45 mol
 - 123.81 mol
 - 133.33 mol
- Cuál es la masa de H₂O:
 - 2400 gramos
 - 2410.36 gramos
 - 2406.56 gramos
 - 2432.45 gramos
- Cuál es la masa de Fe₃O₄:
 - 7120.78 gramos
 - 7733.33 gramos
 - 7260.45 gramos
 - 7380.95 gramos
- Cuál es la masa de H₂:
 - 211.60 gramos
 - 247.62 gramos
 - 266.66 gramos
 - 236.20 gramos

Tenemos la siguiente reacción:



- Si la masa de Fe es 560 gramos y la de H₂O es 1000 gramos. Cuál es el reactivo límite:
 - 10 moles Fe
 - 3.33 moles Fe
 - 55.55 moles de H₂
 - 13.88 moles H₂
 - Cuál es la masa de Fe₃O₄:
 - 7260.74gramos
 - 733.33 gramos
 - 732.56gramos
 - 745.89 gramos
 - Cuál es la masa de H₂:
 - 44.44 gramos
 - 44 gramos
 - 55.55gramos
 - 26.66 gramos
- Tenemos una mezcla formada por 58 gramos de NaCl y 180 gramosH₂O. Se sabe que la densidad del NaCl es 2.16 g/ml y del H₂O es 1 g/ml. Encontrar:
- %m/m de la mezcla:
 - 24.89
 - 24.37
 - 25.66
 - 29.38
 - La Molaridad de la mezcla
 - 5.83
 - 4.83
 - 4.72
 - 5.05
 - La fracción molar
 - 0.3 y 0.7
 - 0.4 y 0.6
 - 0.09 y 0.91
 - 0.53 y 0.47