	<b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA LA PRESENTACIÓN</b>					
	NOMBRE ALUMNA:					
	ÁREA / ASIGNATURA: <b>Química</b>					
	DOCENTE: Fabio Paredes					
	PERIODO	TIPO GUÍA	GRADO	Nº	FECHA	DURACIÓN
	Conducta de entrada	11				

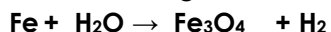
Name		
Date		Period

A B C D E	A B C D E
1 ○ ○ ○ ○ ○	11 ○ ○ ○ ○ ○
2 ○ ○ ○ ○ ○	12 ○ ○ ○ ○ ○
3 ○ ○ ○ ○ ○	13 ○ ○ ○ ○ ○
4 ○ ○ ○ ○ ○	14 ○ ○ ○ ○ ○
5 ○ ○ ○ ○ ○	15 ○ ○ ○ ○ ○
6 ○ ○ ○ ○ ○	16 ○ ○ ○ ○ ○
7 ○ ○ ○ ○ ○	17 ○ ○ ○ ○ ○
8 ○ ○ ○ ○ ○	18 ○ ○ ○ ○ ○
9 ○ ○ ○ ○ ○	19 ○ ○ ○ ○ ○
10 ○ ○ ○ ○ ○	20 ○ ○ ○ ○ ○

Test Version: A ○ B ○ C ○ D ○

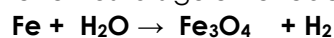
Get this form and more at [ZipGrade.com](http://ZipGrade.com)

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
  - 14.56 moles
  - 19.89 moles
- Cuáles son las moles de H<sub>2</sub>O:
  - 212.85 mol
  - 222.45 mol
  - 133.33 mol
  - 203.98 mol
- Cuáles son las moles de Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>:
  - 35.95 mol
  - 36.85 mol
  - 35.15 mol
  - 33.33 mol
- Cuáles son las moles de H<sub>2</sub>:
  - 125.63 mol
  - 122.45 mol
  - 123.81 mol
  - 133.33 mol
- Cuál es la masa de H<sub>2</sub>O:
  - 2400 gramos
  - 2410.36 gramos
  - 2406.56 gramos
  - 2432.45 gramos
- Cuál es la masa de Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>:
  - 7120.78 gramos
  - 7733.33 gramos
  - 7260.45 gramos
  - 7380.95 gramos
- Cuál es la masa de H<sub>2</sub>:
  - 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 H<sub>2</sub>O es 1000 gramos. Cuál es el reactivo límite:
  - 10 moles Fe
  - 3.33 moles Fe
  - 55.55 moles de H<sub>2</sub>
  - 13.88 moles H<sub>2</sub>
- Cuál es la masa de Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>:
  - 7260.74 gramos
  - 733.33 gramos
  - 732.56 gramos
  - 745.89 gramos
- Cuál es la masa de H<sub>2</sub>:
  - 44.44 gramos
  - 44 gramos
  - 55.55 gramos
  - 26.66 gramos

Tenemos una mezcla formada por 58 gramos de NaCl y 180 gramos H<sub>2</sub>O. Se sabe que la densidad del NaCl es 2.16 g/ml y del H<sub>2</sub>O 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