

CENTRO EDUCATIVO GÉNESIS

Nivel: Secundaria y Preparatoria.

Examen de Evaluación de Química.

Mtro. Lic. Prof. Daniel Eduardo Mendoza Camarena.

León, Guanajuato.



Nombre: _____

Fecha: _____ Nivel y Grado: _____

BALANCEO DE ECUACIONES AL TANTEO.

Valor: 2.5 puntos por ecuación.

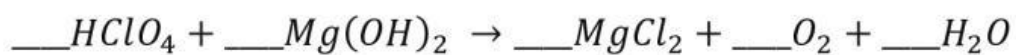


-Na-

-Cl-

-H-

-O-



-Mg-

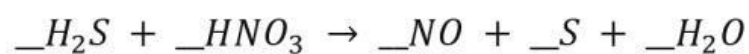
-Cl-

-H-

-O-

BALANCEO DE ECUACIONES POR MÉTODO REDOX.

Valor: 2.5 puntos por ecuación.

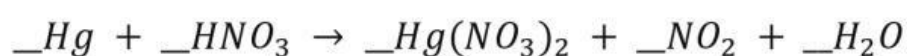


-S-

-N-

-O-

-H-



-Hg-

-N-

-H-

-O-

IDENTIFICA LOS ELEMENTOS DEL SIGUIENTE ELEMENTO QUÍMICO.

Valor: 5 puntos. Un punto por parte.

Símbolo * Número Atómico * Masa Atómica * Nivel de Energía * No. de

	→	18.998403	9	←	
		1681.0	3.98	←	
	→	F	-1		
		Flúor			
		1s ² 2s ² 2p		←	

ESCRIBE EL NÚMERO DE OXIDACIÓN, EL NÚMERO ATÓMICO Y LA MASA ATÓMICA DE LOS SIGUIENTES ELEMENTOS QUÍMICOS.

Valor: 1 punto por cada elemento.

- ORO (Au)
- MANGANESO (Mn)
- CROMO (Cr)
- COBRE (Cu)
- XENÓN (Xe)

BONUS: ¿Cuáles son las dos letras del abecedario que NO están en la simbología de la Tabla Periódica de los Elementos?

