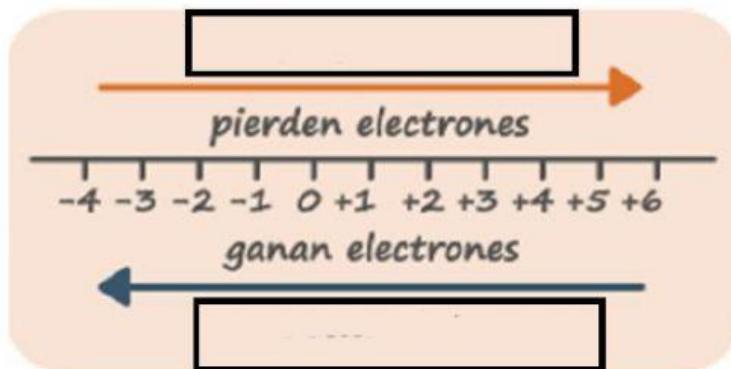


Asignatura: Química	Profesor:
Curso: 3 BGU A - B	NOMBRE:
Fecha:	Nota:

A. TEMA: Introducción a REDOX

- 1.1. _____ es el nombre que recibe una reacción de tipo químico que implica la transferencia de electrones entre distintos reactivos, lo que lleva a una modificación del estado de _____.
- 1.2. Durante una reacción química se presenta una reducción es decir que se _____ electrones mientras que en la _____ pierde electrones.
- 1.3. El número de oxidación de cualquier _____ en estado libre o fundamental; es decir, no combinado, es cero.
- 1.4. El número de oxidación del hidrógeno es +1, excepto en el caso de los _____ que es -1.
- 1.5. El número de oxidación del oxígeno es -2, excepto en los _____ donde es -1.
- 1.6. Los metales tienen un número de oxidación _____ e igual a su valencia.
- 1.7. Los no-metales tienen número de oxidación _____ e igual a su valencia.
- 1.8. En compuestos, el número de oxidación del _____ es siempre -1.
- 1.9. En las _____ neutras, la suma de los números de oxidación de cada uno de los átomos que la forman es igual a 0.

2.1. COMPLETE el proceso de redox en la siguiente ilustración.



2.2. ESCRIBA 3 ejemplos de oxidación y reducción.

Oxidación	Reducción

B. TEMA: NÚMEROS DE OXIDACIÓN

1. COMPLETE los números de oxidación de cada elemento químico.

HNO₃

H	N	O

H₂SnO₃

H	Sn	O ₃

(KMnO₄)

K	Mn	O

(CaCO₃)

Ca	C	O ₃

(NaClO)

H	Cl	O

(KI)

K	I