LECCIÓN No.2

1.ACTIVIDAD

Haciendo uso de la tabla periódica TP, escriba en 2 columnas 10 ejemplos de átomos que ganan e- y 10 que pierden e-. Indique si se oxidan (SO) o reducen (SR): Vea el ejemplo:

S ⁻²	gana 2e- SR	N ⁺⁵ Pierde 5e- SO

c. ¿qué significan los números de oxidación positivos o negativos?

d. ¿Cuál es la finalidad de los elementos de la TP al ganar o pierder electrones? Relacione con los gases nobles.

e. ¿Por qué los gases nobles no tienen números de oxidación?

Porque...

11.ARGUMENTACIÓN

- a. ¿Por qué el elemento:
- * Bromo Br tiene número de oxidación -1?
- *Carbono C tiene número de oxidación -4?
- b. ¿Por qué el elemento:
- * Calcio Ca tiene número de oxidación +2?
- *Magnesio Mg tiene número de oxidación +2?

12. En la siguiente TP de Mendeleiev, escriba con

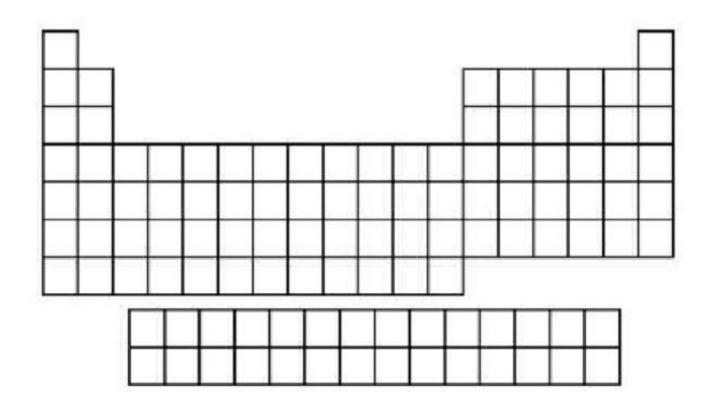
Rojo, niveles de energía

Azul, electrones de valencia

Negro, escriba los números de oxidación probables en las *columnas largas*.

Rellene con colores pálidos, las regiones indicadas: s (amarillo), p (verde), d (rosado), f (lila)

Alumna	CURSO	fecha	



Alumna _____ curso ___ fecha_____

Alumna _____ curso ___ fecha____