



GUÍA DE QUÍMICA



Nombres: _____ Curso: _____ Fecha: _____

Profesora: Miss Loreto Chartier

Instrucciones generales:

Complete la siguiente tabla con la configuración electrónica normal o abreviada e identifique grupo, periodo, Representativo (A) que termina en s o p en la configuración electrónica o Transición (B) que termina en d o f en la configuración electrónica y los electrones de valencia (que es la mismo valor del grupo)

Elemento	Configuración Electrónica	Electrones de Valencia	A o B	Grupo	Periodo
17 Cl	[Ne] 3s ² 3p ⁵	7	A	VII o 17	3
32 Ge	[Ar] 4s ² 3d ¹⁰ 4p ²	4	A	IV o 14	4
25 Mn	[Ar] 4s ² 3d ⁵	7	B	VII o 7	4
20 Ca	[Ar] 4s ²	2	A	II o 2	4
8 O	[He] 2s ² 2p ⁴	6	A	VI o 6	2
16 S	[Ne] 3s ² 3p ⁴	6	A	VI o 6	3
26 Fe	[Ar] 4s ² 3d ⁶	8	B	VIII o 8	4
53 I	[Kr] 5s ² 3d ¹⁰ 5p ⁵	7	A	7 o 17	5
11 Na	[Ne] 3s ¹	1	A	I o 1	3

CIERRE DE METACOGNICIÓN

1. ¿Cómo podrías demostrar las excepciones que tienen algunos elementos de la tabla periódica como el ${}_{25}\text{Cr}$ y ${}_{29}\text{Cu}$?

2. De la pregunta anterior ¿Cómo lo has hecho o aprendido?
