



NOMBRES: \_\_\_\_\_

CURSO: QUÍMICA

NIVEL: Secundaria

GRADO: 3°

FECHA: 08/05 / 2020

## PRACTICANDO: "NÚMEROS CUÁNTICOS"

### 1. Coloca verdadero o falso.

- El subnivel "p" tiene 3 orbitales (.....)
- El segundo nivel presenta 5 orbitales (.....)
- Para  $n = 4$  el máximo valor de "l" = 4 (.....)
- El subnivel "d" acepta como máximo 10 e (.....)
- Si  $3; 1; 1; -1/2$  su notación cuántica es  $3p^5$  (.....)

### 2. Resuelve.

a. Indica los números cuánticos para el orbital mostrado  $5d^8$ .



d. Determina los # cuánticos del siguiente orbital  $5f^7$ .



b. Halla los números cuánticos de  $5p^5$ .



e. ¿Cuáles son los números cuánticos de  $4f^{11}$ ?



c. ¿Cuántos valores puede asumir m para un valor de  $l=3$ ?



f. Halla los números cuánticos de  $3p^3$ .

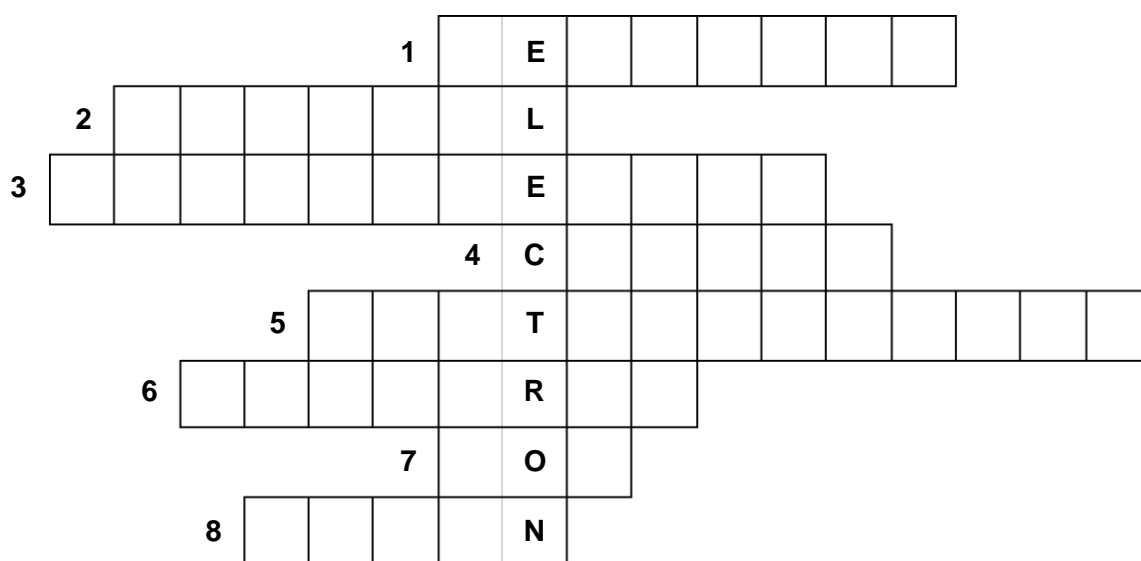


3. Determina la energía relativa, luego halla a + b + c en:

NOTACIÓN	n	l	E <sub>R</sub>
3p			a = .....
4s			b = .....
6f			c = .....



4. Completa el siguiente crucigrama.



1. La energía.....se obtiene de la suma de n y l.
2. Un.....acepta 2 electrones como máximo.
3. Cuando los electrones están apareados se denomina.....
4. Es un ion positivo, pierde electrones.....
5. Lo propuso Hund, al decir que se debe semillenar los orbitales.....
6. Partícula de carga negativa.....
7. Gana o pierde electrones.....