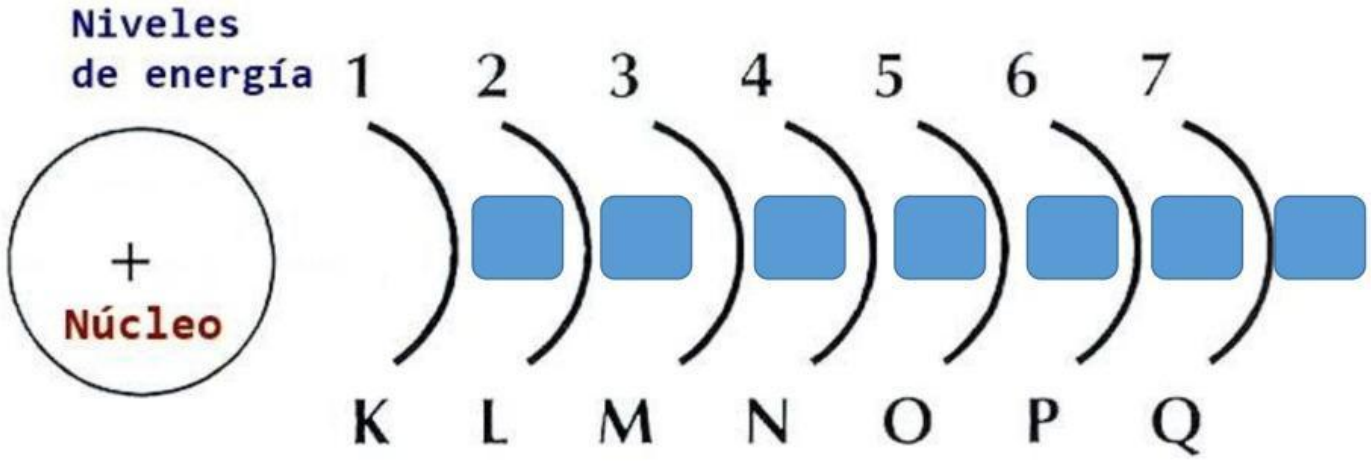
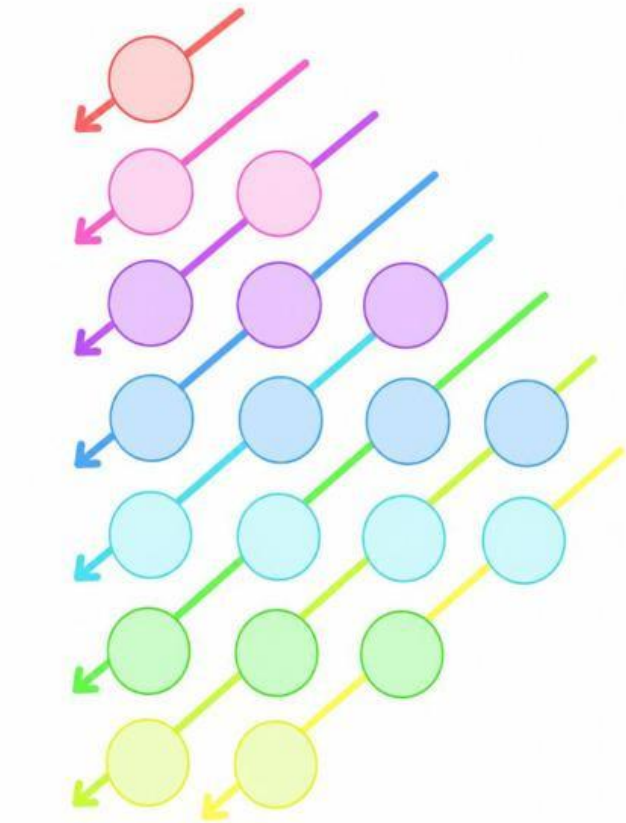
¿CUANTOS ELECTRONES CABEN EN CADA NIVEL DEL MODELO ATÓMICO DE BOHR?



¿CUÁNTOS ELECTRONES CABEN EN CADA SUBNIVEL DE ENERGÍA?



COMPLETA EL DIAGRAMA DE LAS DIAGONALES



LIVEWORKSHEETS

ARRASTRA LA PALABRA QUE COMPLETE LA ORACIÓN.

Tipo de enlace que se forma cuando un átomo **cede** electrones y otro los **gana. Tienen diferencia de electronegatividad mayor a 1.7**	Cuando los electrones se comparten de manera igual, y su **diferencia de electronegatividad es menor a 0.4** se conoce como covalente
Cuando los electrones se comparten de manera desigual, y **su diferencia de electronegatividad es entre 1.7 a 0.4** se conoce como covalente	Se le conoce a la capacidad de un átomo para atraer los electrones de un enlace.
El elemento más electronegativo de la tabla periódica es el	El elemento menos electronegativo de la tabla periódica es el .
Qué tipo de elementos se unen para formar un enlace iónico	Qué tipo de elementos se unen para formar un enlace covalente.

IÓNICO | **ELECTRONEGATIVIDAD** | **FRANCIO**

NO POLAR | **METAL + NO METAL** | **NO METAL + NO METAL**

FLÚOR | **POLAR**

LIVEWORKSHEETS

Determinar que tipo de enlace forma y desarrollar su estructura de Lewis. PARA LOS NIVELES DE ENERGÍA REVISA EL EJEMPLO DEL HIDRÓGENO. RECUERDA QUE LA DIFERENCIA DE ELECTRONEGATIVIDAD SE EXPRESA EN VALOR ABSOLUTO (POSITIVO)

Agua (H_2O)

	Número atómico	Desarrollo con subniveles de energía	Electronegatividad	Tipo de enlace
H		1S1	2.2	
O			3.4	

Oxido de Magnesio (MgO)

	Número atómico	Desarrollo con subniveles de energía	Electronegatividad	Tipo de enlace
Mg			1.3	
O			3.4	

LIVEWORKSHEETS