

EJERCICIOS



1) UNIR CON FLECHAS EL NÚMERO ATÓMICO CON EL ELEMENTO CORRESPONDIENTE

$Z=17$
$Z=10$
$Z=26$
$Z=19$

METAL ALCALINO
GAS NOBLE O INERTE
HALÓGENO
METAL DE TRANSICIÓN

2) COMPLETAR EL SIGUIENTE CUADRO CON AYUDA DE LA TABLA PERIÓDICA

ELEMENTO	Z	MASA ATÓMICA	PERIODO	GRUPO	NOMBRE DEL GRUPO	METAL
SODIO				1		
			3		HALÓGENOS	
			4	11		
	18					
		20,18			GASES NOBLES	



3) ARRASTRAR Y SOLTAR SEGÚN CORRESPONDA

BE		HIDRÓGENO		$1s^2 2s^2 2p^1$
LI		HELIO		$1s^2 2s^2$
B		LITIO		$1s^2 2s^1$
HE		BERILIO		$1s^2$
H		BORO		$1s^1$

NA		CARBONO		$1s^2 2s^2 2p^2$
F		OXÍGENO		$1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$
CA		NITRÓGENO		$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$
O		FLÚOR		$1s^2 2s^2 2p^5$
N		SODIO		$1s^2 2s^2 2p^4$
C		CALCIO		$1s^2 2s^2 2p^3$