

Físicoquímica 3° Año

Continuidad pedagógica 1er Cuatrimestre

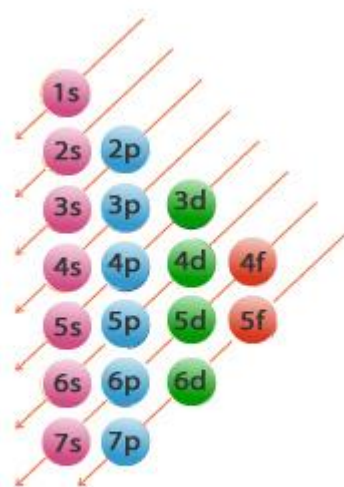
1)- Escribir la Configuración Electrónica de los siguientes elementos y determinar el conjunto de números cuánticos de los electrones indicados. Para resolver utilizar el diagrama de diagonales y la pirámide de orbitales:

Elementos	a) ¹⁵ P	b) ⁵¹ Sb	c) ³⁰ Zn	d) ⁷⁶ Os	e) ¹⁶ S	f) ⁸⁷ Fr	g) ⁸³ Bi	h) ¹⁴ Si	i) ⁴³ Tc	j) ²³ V
Electrones	8	20 y 48	4 y 17	28 y 53	14	19 y 80	27 y 59	14	11 y 25	20

Elementos	k) ¹⁹ K	l) ⁸ O	m) ¹¹ Na	n) ⁶⁵ Tb	ñ) ¹³ Al	o) ⁴⁷ Ag	p) ⁵⁰ Sn	q) ²⁰ Ca	r) ²⁸ Ni	s) ⁴⁶ Pd
Electrones	16	3	9	38 y 58	13	16 y 31	12 y 34	6 y 14	28	42

Elementos	t) ²² Ti	u) ⁶ C	v) ¹⁷ Cl	w) ⁷⁸ Pt	x) ³⁹ Y	y) ²⁴ Cr	z) ⁷ N
Electrones	6	5	10	23 y 66	13 y 32	16	7

Diagramas a utilizar:



Esquema de llenado de los orbitales atómicos.

