

CHEMISTRY

Tomo IV

2nd

SECONDARY

Retroalimentación



 **SACO OLIVEROS**



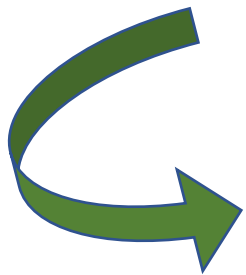
1

¿Cuál es la configuración electrónica del cloro (Z=17)?

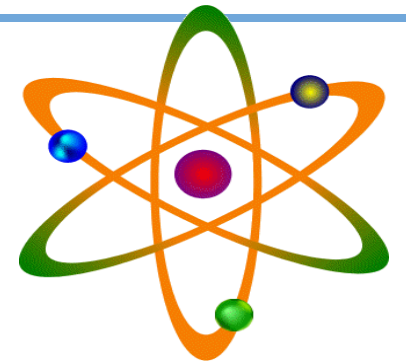
RESOLUCIÓN

RECORDAR

Si	Soy Peruano	Soy Peruano	Soy del Peru	Soy del Peru	Soy Fanático del Peru	Soy Fanático del Peru
$1s^2$	$2s^2 2p^6$	$3s^2 3p^6$	$4s^2 3d^{10} 4p^6$	$5s^2 4d^{10} 5p^6$	$6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6$	$7s^2 5f^{14} 6d^{10} 7p^6$



$_{17}\text{Cl}: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$





2 ¿Cuántos niveles tiene el hierro (Z=26)?

RESOLUCIÓN

RECORDAR

$1s^2$	$2s^2 2p^6$	$3s^2 3p^6$	$4s^2 3d^{10} 4p^6$	$5s^2 4d^{10} 5p^6$	$6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6$	$7s^2 5f^{14} 6d^{10} 7p^6$
--------	-------------	-------------	---------------------	---------------------	-----------------------------	-----------------------------



${}_{26}\text{Fe}: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$

Rpt: 4



3

¿Cuál es la notación simplificada del potasio ($Z = 19$)?

RESOLUCIÓN**RECORDAR**

$1s^2$	$2s^2 2p^6$	$3s^2 3p^6$	$4s^2 3d^{10} 4p^6$	$5s^2 4d^{10} 5p^6$	$6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6$	$7s^2 5f^{14} 6d^{10} 7p^6$
$[{}_2He]$	$[{}_{10}Ne]$	$[{}_{18}Ar]$	$[{}_{36}Kr]$	$[{}_{54}Xe]$	$[{}_{86}Rn]$	





4

¿Cuántos electrones de tipo “s” tiene un átomo con número atómico 30?

RESOLUCIÓN**RECORDAR** $1s^2$ $2s^2 2p^6$ $3s^2 3p^6$ $4s^2 3d^{10} 4p^6$ $5s^2 4d^{10} 5p^6$ $6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6$ $7s^2 5f^{14} 6d^{10} 7p^6$ 

$_{30}\text{Zn}: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10}$

Rpta: 8



5

¿Cuántos orbitales llenos tiene el átomo de calcio ($Z=20$)?

RESOLUCIÓN

RECORDAR

 $1s^2$ $2s^2 2p^6$ $3s^2 3p^6$ $4s^2 3d^{10} 4p^6$ $5s^2 4d^{10} 5p^6$ $6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6$ $7s^2 5f^{14} 6d^{10} 7p^6$ 

$$\begin{array}{ccccccccc} \downarrow & & \downarrow & & \downarrow & & \downarrow & & \downarrow \\ 1 & + & 1 & + & 3 & + & 1 & + & 3 & + & 1 & = & 10 \end{array}$$



6

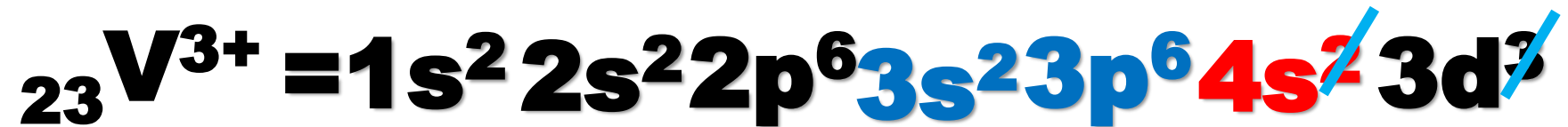
Realice la configuración electrónica para el ion ${}_{23}\text{V}^{3+}$

RESOLUCIÓN

RECORDAR

Configurar el ion para su respectivo átomo neutro

Los electrones que pierde el átomo son del ultimo nivel.





7

Realice la configuración electrónica para el ion ${}_7\text{N}^{3-}$ e

RESOLUCIÓN

RECORDAR

Se determina la cantidad de electrones del anión.

Se realiza la configuración electrónica.



$${}_7\text{N}^{3-} \rightarrow \#e^- = 7 + 3 = 10$$



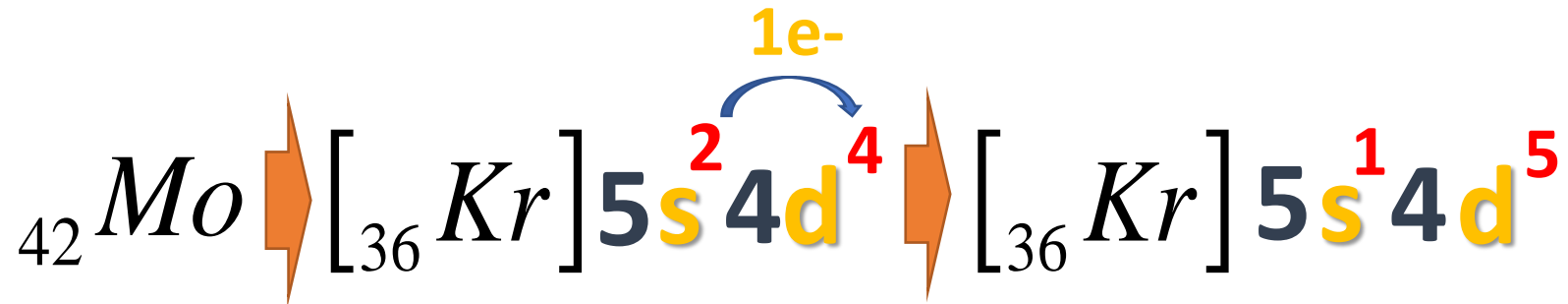
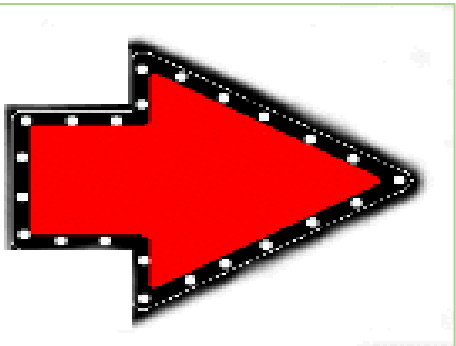
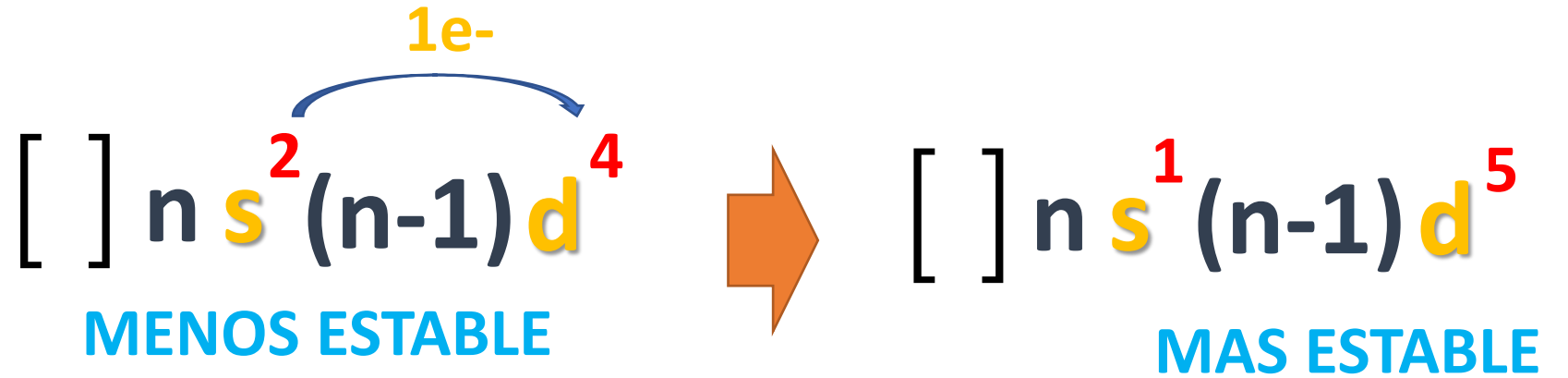
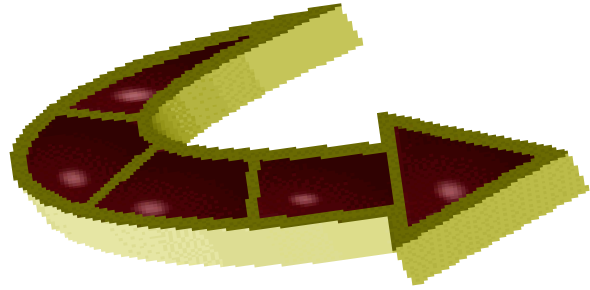


8

¿Cuál es la configuración electrónica del Molibdeno (Z=42)?

RESOLUCIÓN

RECORDAR

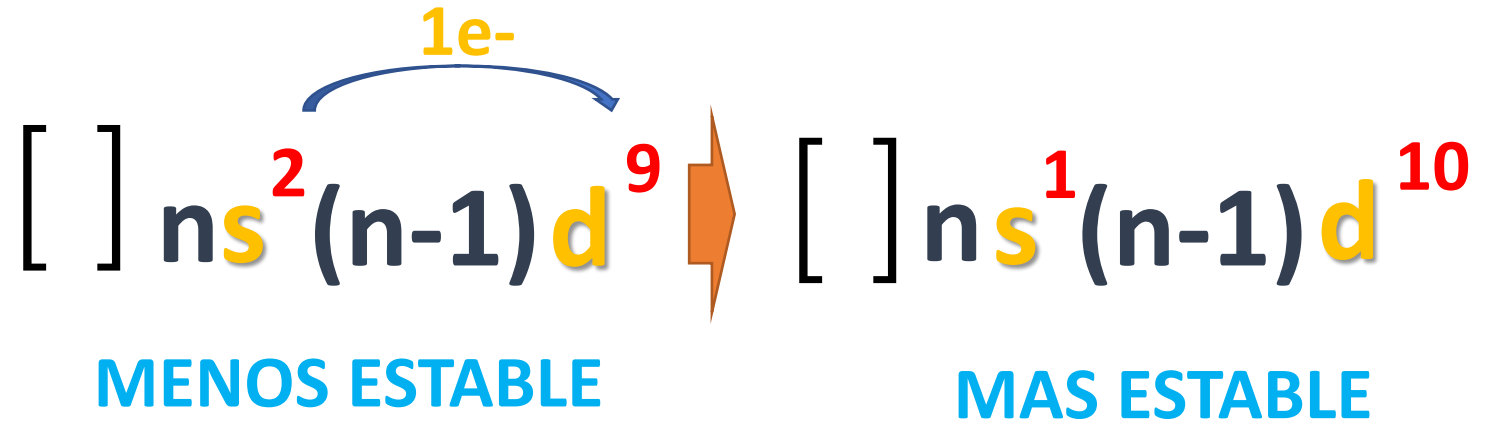


9

¿Cuál es la configuración electrónica del cobre (Z=29)?

RESOLUCIÓN

RECORDAR





10

Realice la configuración electrónica para el ion ${}_{25}\text{Mn}^{3+}$

RESOLUCIÓN

Configurar el ion para su respectivo átomo neutro



Los electrones que pierde el átomo son del ultimo nivel.



SI PUEDE TERMINAR EN $3d^4$





Thank you