

CHEMISTRY

Tomo IV

2nd

SECONDARY

Retroalimentación



 **SACO OLIVEROS**

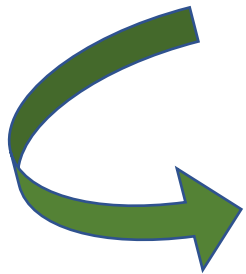
1

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

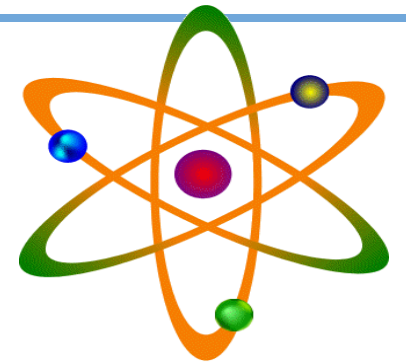
RESOLUCIÓN

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

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

$_{20}\text{Ca} :$

 $1s^2$
 $2s^2$
 $2p^6$
 $3s^2$
 $3p^6$
 $4s^2$

1

+

1

+

3

+

1

+

3

+

1

=10

6

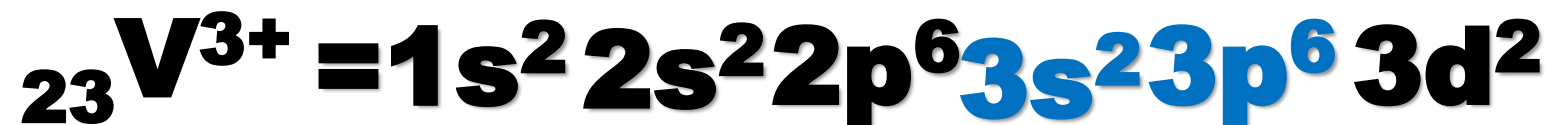
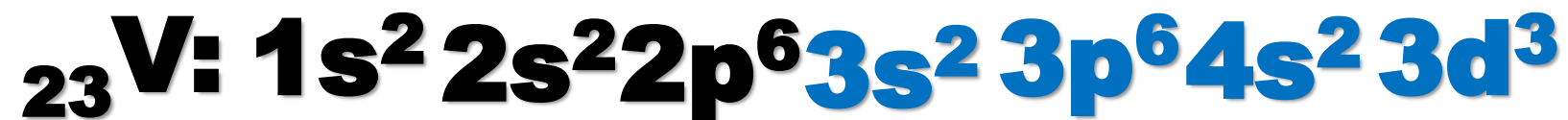
Realice la configuración electrónica para el ion ${}_{23}\text{V}^{3+}$

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 .

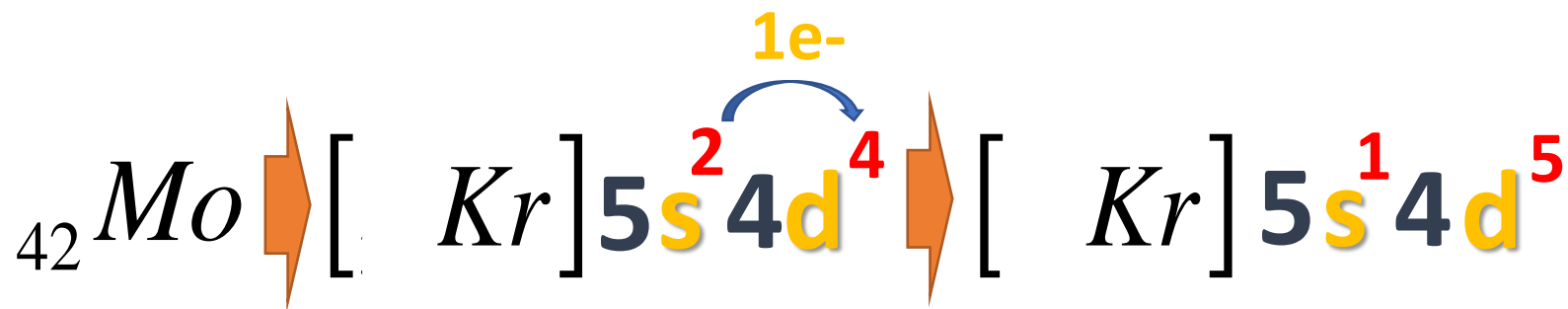
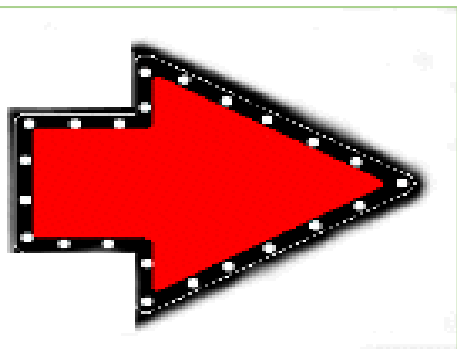
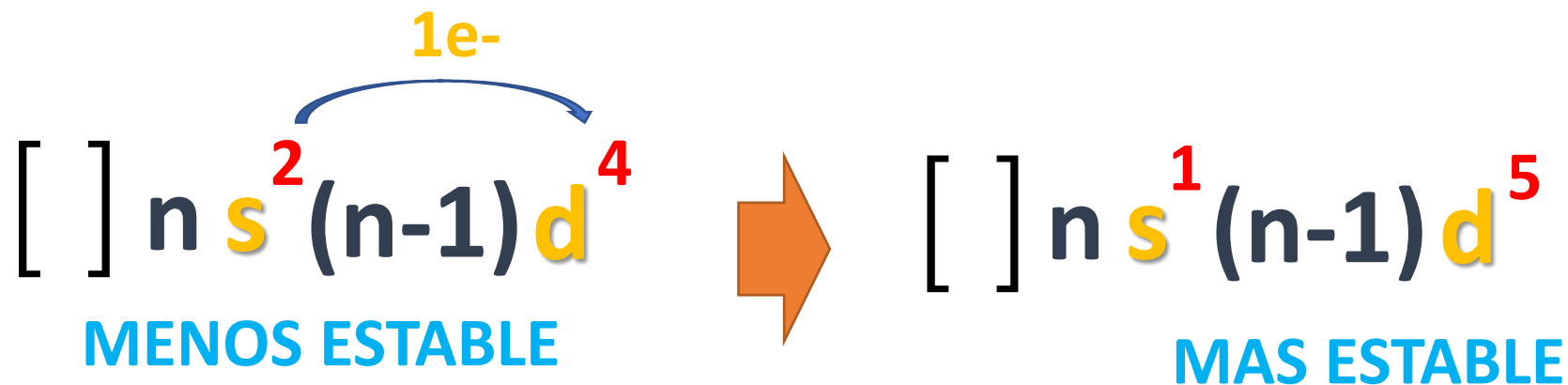
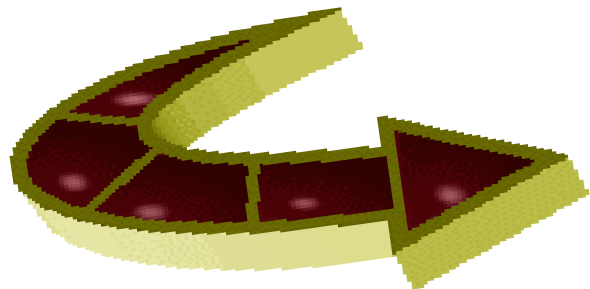
$${}_7\text{N}^{3-} \rightarrow \#e^- = 7 + 3 = 10$$



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

RESOLUCIÓN

RECORDAR

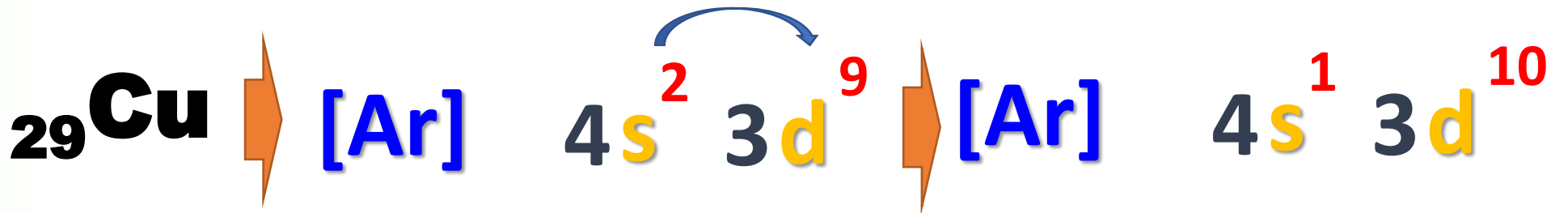
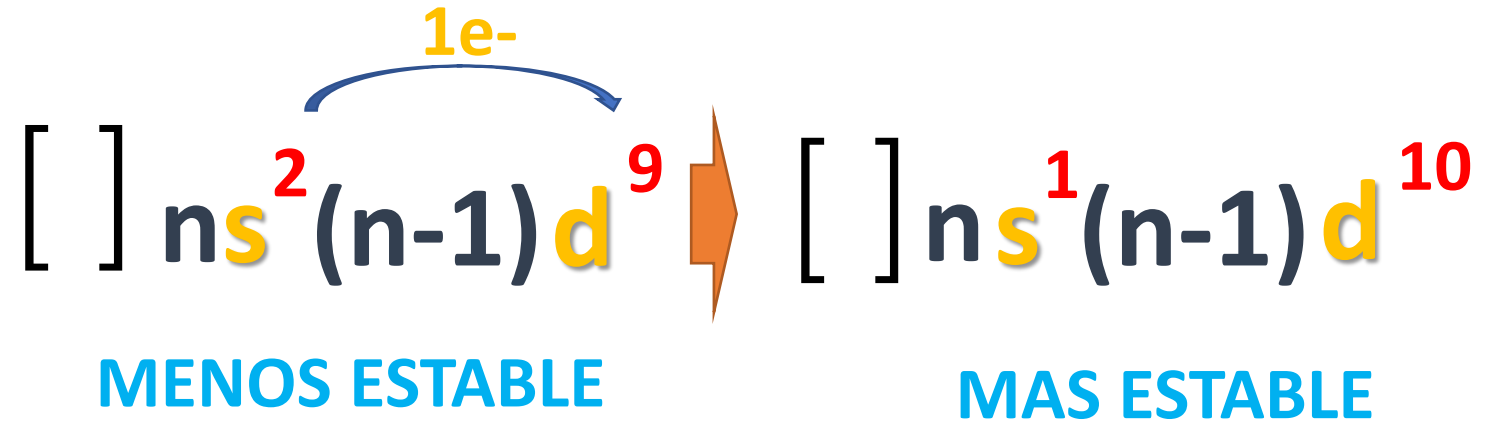


9

¿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