

CIENCIAS NATURALES – QUIMICA

TEMA: ESTRUCTURAS DE LEWIS

Nombre: _____

ACTIVIDADES

1. Elige la configuración electrónica correcta de los siguientes elementos:

- Níquel

1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6, 4s2, 3d8

1s3, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6, 4s2, 3d7

1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6, 4s2, 3d10

- Plata

1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6, 4s2, 3d10, 4p6, 5s2, 4d9, 5p6

1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6, 4s2, 3d10, 4p6, 5s2, 4d10

1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6, 4s2, 3d10, 4p6, 5s2, 4d9

- Oro

1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6, 4s2, 3d10, 4p6, 5s2, 4d10, 5p6, 6s2, 4f14, 5d10

1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6, 4s2, 3d10, 4p6, 5s2, 4d10, 5p6, 6s2, 4f14, 5d9

1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6, 4s2, 3d10, 4p6, 5s2, 4d12, 5p6, 6s2, 4f14, 5d7

- Aluminio

1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p1

1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6

1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p2

- Titanio

1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6, 4s2, 3d3

1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6, 4s2, 3d2

1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6, 4s2, 3d8

2. A partir de la configuración electrónica, determina:

- Grupo y periodo al que pertenecen los elementos

Li

Ne

Rh

V

Zn

- Elige si es metal, no metal o gas noble

Pb

Ar

S

Fr

W

- Elige el bloque al que pertenece (S, P, D, F).

P

U

Zr

Mg

3. Observa las configuraciones de los siguientes elementos y elige su notación en Lewis.

