PCCN 6 N 2dae

Alumno:

Docente: Silvina Vazquez Fecha de entrega: 22/04

Actividades de aplicación del TP 1- Repaso:

1)Resuelve:

a-Menciona las diferencias entre un isótopo y un isobaro. Ejemplifica.

b-Realiza un cuadro comparativo entre los compuestos iónicos, covalentes y metálicos.

c-¿En qué consiste la regla de Hund y para qué se utiliza?

2)Dados los siguientes átomos: Cl, Na, K, O, Mn, Si, P, Zn

De cada uno, indica:

-Ubicación y clasificación en la tabla periódica. Grafica según Bohr.

-Realiza la configuración electrónica.

-Representa cada átomo según Lewis.

-Realiza los iones correspondientes. Indica qué tipo de ión se formó en cada caso.

3)Uniones químicas: indica si los siguientes compuestos son iónicos o covalentes, teniendo en cuenta su electronegatividad. Representa cada unión.

C H4 Al F3 Cl2 O Mg F2 Si O2 Ca F2 N2

C Cl4 N H3 Na2 O P2 O3 K Cl H Br Mg O

4)Escribe el nombre de los siguientes compuestos binarios:

Na2 O :

C O2 :

Cl2 O :

Ca H2 :

H Cl :

H2 S :

Ca O :

5)Une con flechas cada clase de compuesto binario con el tipo de unión:

Óxidos ácidos

Óxidos básicos unión iónica

Hidruros no metálicos unión covalente

Hidruros metálicos unión metálica

Sales de hidrácidos