



COLEGIO NIRVANA

ASIGNATURA: QUIMICA

NIVEL: 1º MEDIO PROFESOR: OSKAR SUPANTA

GUÍA N°

Q-2

GUÍA DE EVALUACION (1ª medio A-B-C)

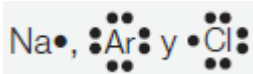
Nombre			
Curso		Fecha:	
P.I. 14 puntos	P.R.	Nota :	
Objetivo:			
❖ Recordar contenidos trabajados en clases			
❖ Identificar y evaluar conceptos de ciencias (ESTRUCTURA DE LEWIS)			

1.- Responde las siguientes preguntas: (1 pts c/u)

¿Que partículas se representan con puntos en las estructuras de Lewis?

¿En que se convierte un átomo cuando pierde o gana electrones?

¿Qué elementos entre



es el mas probable de quedar estable al perder un electrón?

¿Que representan las especies O₂, H₂O y CO₂?

2.- Representa sus moléculas con estructura de Lewis (2 pts c/u)

NH_3	CH_4	CCl_4
--------	--------	---------

APLICA.- Imagina que tienes el tamaño de un átomo y estas observando la formación de los siguientes compuestos: fluoruro de litio (LiF, unión entre un átomo de litio y otro de flúor) y dióxido de azufre (SO₂, unión entre un átomo de azufre y dos de oxígeno).

1.- Describe como se forman los enlaces en cada caso. Establece el tipo de enlace que se forma: iónico o covalente. (2 PTS C/U)

Li F _____

SO₂ _____

2.- Explica lo que sucede con los electrones de valencia de cada átomo y como cambia cada átomo en cada caso. Representalo con un esquema. (2 PTS C/U)

Li F

SO₂