Asignatura: Química

Profesor/a: Catalina Loyola

|  |
| --- |
| Guía Estructuras de Lewis |
| Nombre: | Curso:Cuarto medio | Fecha: |
| Objetivos: | HABILIDADES |
| - Aplicar reglas de Lewis para representar compuestos químicos con sus respectivos enlaces y electrones. |  - Observar. - Identificar. - Aplicar. |
| Instrucciones:* La guía es individual.
* Lea cada pregunta detenidamente antes de responder.
* No es necesario imprimir esta guía; puedes escribir solo las respuestas en tu cuaderno.
* Escribe con letra clara y legible.
* Fecha de entrega: Grupo 1: 2 de octubre. Grupo 2: 9 de octubre.
 |

Dibuja la estructura de Lewis de los siguientes compuestos/moléculas:

1.- $N\_{2}$

2.- $CO\_{2}$

3.- $F\_{2}$

4.- $H\_{2}SO\_{4}$

5.- $Cl\_{2}O$

6.- $CH\_{3}CH\_{2}CH\_{2}CH\_{2}OH$

7.- $HClO\_{4}$

8.- $HCN$

9.- $NH\_{4}^{-}$

10.- $Na\_{2}S$

11.- $SCl\_{2}$

12.- $SiH\_{4}$

13.- $H\_{2}CO\_{2}$

14.- $CH\_{3}OH$

15.- $CH\_{3}CHO$

16.- $CH\_{3}COOCH\_{3}$

17.- $Cl\_{2}CO$

18.- $CH\_{3}NO\_{2}$

Recuerden que si tienen dudas o consultas mi correo es cloyola@sanbenildo.cl