

Ciencias Naturales - Química 1º medio / Unidad 3 / OA19 / Actividad 5

5. ¿Cómo se combinan el nitrógeno y el oxígeno, para formar los diferentes óxidos de nitrógeno?

- Reciben una tabla con las fórmulas de los diferentes óxidos de nitrógeno.
- En equipos, completan el siguiente cuadro, incluyendo los nombres, las fórmulas de cada uno y el estado de oxidación de cada átomo participante.

Nombre del óxido	Fórmula	Estado de oxidación de cada átomo
Monóxido de Nitrógeno		
	N_2O_2	
	N_2O_3	
	N_2O_4	
	N_2O_5	

- Escriben la tabla en la pizarra y acuerdan las respuestas para cada caso.

Observaciones a la o el docente

En esta actividad es importante que el profesor o la profesora explique de manera general el término "número de oxidación" o de "valencia", más que buscar el aprendizaje memorístico de números diversos. El foco no es memorizar valencias, ya que las y los estudiantes pueden tenerlas a la vista de forma permanente en una tabla y usarla incluso en las evaluaciones.