

ÁREA DE CIENCIAS NATURALES  
DOCENTE: MANUEL RODRÍGUEZ GÓMEZ  
GRADO DÉCIMO

Taller 3

INSTRUCCIÓN: observar los siguientes videos tutoriales y desarrollar los ejercicios según indicación. Es necesario indicar en su correo de envío, tanto nombre como curso.

Observar el video sobre tipos de reacciones orgánicas:

<https://www.youtube.com/watch?v=FrRSiDGVjA>

<https://www.youtube.com/watch?v=jHRNPVJR7Lo>

Desarrollar los siguientes ejercicios. Enviar la resolución del taller al correo [quimicovanuden@gmail.com](mailto:quimicovanuden@gmail.com) el día viernes 4 de abril de 2020

a. Pasar a moles los gramos y a gramos los moles

1. a) 40 g de H<sub>2</sub>O
2. b) 36 g de CO<sub>2</sub>
3. c) 120 g de NH<sub>3</sub>
4. d) 2 moles de H<sub>2</sub>O
5. e) 3 moles de CO<sub>2</sub>
6. f) 5 moles de NH<sub>3</sub>

b. Pasar a moles las moléculas y a moléculas los moles

Datos : M(H<sub>2</sub>O) = 18 g/mol ; M(CO<sub>2</sub>) = 44 g/mol ; M(NH<sub>3</sub>) = 17 g/mol [parte 1](#) [parte 2](#)

1. a) 5 10<sup>23</sup> átomos de H<sub>2</sub>O
2. b) 8 10<sup>23</sup> moléculas de CO<sub>2</sub>
3. c) 2,34 10<sup>23</sup> átomos de NH<sub>3</sub>
4. d) 2 moles de H<sub>2</sub>O
5. e) 3 moles de CO<sub>2</sub>
6. f) 5 moles de NH<sub>3</sub>