**3er. TP Química APUL**

**Concepto de Mol**

* Se solicita la observación del siguiente video para la selección de las respuestas correctas:

<https://www.youtube.com/watch?v=r-U4FTXJThg>

* Fecha límite de entrega: 25/Noviembre/2020
* En caso de duda o más información, escribir al email del profesor: rubenholzer@gmail.com

**Actividades Propuestas: Seleccionar la respuesta correcta con una X**

1. si una docena es 12 unidades de algo, un mol es...

* 6,02⋅1023
* 6,02⋅10
* 23
* (6,02⋅23)

1. ¿cuántos moles de O hay en 3 moles de agua?

* 3
* 1
* 2
* 6

1. ¿cuántos átomos de H hay en 1 mol de agua?

* 1,2⋅1024
* 6,02⋅1023
* 1
* 2

1. ¿cuántos moles de O hay en 36 gramos de agua?

* 4
* 3
* 1
* 2

1. ¿cuántos gramos de H hay en 2 moles de NH3

* 6
* 2
* 3
* 4

1. ¿cuántos átomos de O componen la molécula de O2

* 6,02⋅1023
* 1,2⋅1024

1. un mol de HNO3 tendrá cuantos gramos de N...

* 6,02⋅1023
* 14
* 28
* 1
* 2

1. ¿cuántos gramos de H?

* 1
* 14
* 6,02⋅1023
* 28

1. 6,02⋅1023 es el...

* número de moles
* número de Avogadro
* número molar
* número másico

1. ¿si tengo 8 gramos de O (oxígeno) podré formar cuantos moles de H2O?

* 0,5
* 4
* 1
* 8