

# Laboratorio de Procesos Industriales 5° 2ª Tec.T.A.

## Actividad n° 3

Esta actividad espero sea más dinámica para ustedes, filmé dos videos, uno en el que me presento y los saludo y un segundo video donde hago un repaso sobre las dos actividades anteriores y explico los temas que siguen, que son los que corresponden a esta actividad. Es la primera vez que realizo un video explicando, hice lo que mejor me parecía, después me di cuenta de que quedó bastante largo y denso, así que véanlo por partes, a su ritmo. El próximo video (para la actividad 4) va a ser mas dinámico, no va a ser tan largo y prometo no irme por las ramas divagando. Creo que el mejor método para conseguir el mejor resultado de la enseñanza virtual es si yo les subo un video explicando, les agrego algo de biografía para que ustedes lean y después habilitamos el classroom para consultas. En caso de ser necesario podemos hacer una clase por videollamada, zoom o Google meet, donde seria más dinámico el tema de las consultas. Eso determinenlo ustedes, si lo necesitan me avisan y coordinamos día y horario para realizarla y así consultar dudas.

Aquí les dejo los links de los videos:

1. <https://youtu.be/qu5ChpFR5yY>
2. <https://youtu.be/CeuTLx8qBAC>

y aquí debajo les dejo las actividades que deben responder:

1. ¿Qué es calor?
2. Defina calor específico.
3. Defina caloría.
4. Defina caloría media.
5. Realice los siguientes pasajes de unidades:
  - a. 350 cal a J
  - b. 700 Kcal a J
  - c. 1200 Kcal a KJ
  - d. 300 J a Cal

- e. 402 J a Kcal
  - f. 987 KJ a Cal
  - g. 373 °F a °C
  - h. 987 k a °C
  - i. 1200 °C a °F
  - j. -40 °F a °C
  - k. -171 °C a k
6. Calcular cuanta energía debe entregarse a los siguientes sistemas para que aumenten su temperatura en 15 °C
- a. 321 g de H<sub>2</sub>O<sub>(L)</sub>
  - b. 2,5 Kg de Pb
  - c. 7 g de Cu
7. Calcular la temperatura que alcanzará cada sistema si se le aplica la cantidad de calor indicada:
- d. 450 J a 1200 g de H<sub>2</sub>O<sub>(L)</sub>
  - a. 374 Kcal a 1,7 Kg de Cu
  - b. 284 cal a 19 g de Pb
  - c. 100 J a 200 g de etanol

NOTA: los datos de calor específico los sacan del libro temas de química general, pagina 357. (Está en el video también)

<https://es.scribd.com/doc/139417158/Temas-De-Quimica-General-Angelini-Eudeba-pdf>

ingresando a este link pueden ver una versión online del libro temas de química general donde hay algunas cositas mas sobre los temas que estamos viendo. Cualquier duda pueden escribirme por classroom.