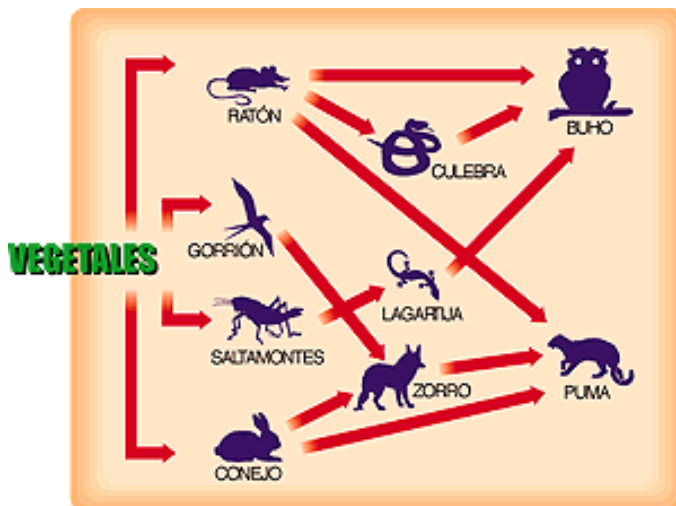


**TRABAJO PRACTICO INTEGRADOR  
MÓDULO N° 8**

PRESENCIAL DÍA: JUEVES AREA: CS. NATURALES TUTOR DOCENTE: ALEJANDRO GUATTA

APELLIDO/S y NOMRE/S.....FECHA...../...../.....

**1° PARTE...**



1. Dada la siguiente red en la cual se establecen las relaciones tróficas entre sus individuos...

Realice:

- La Reconstrucción de una cadena alimenticia de al menos cuatro individuos en la cual se hallen presentes todos los nichos ecológicos identificando cada uno de ellos.
- El esquema del ciclo de la materia.
- El esquema del flujo de la energía.

1. En relación al tema **contaminación atmosférica**: efecto invernadero (pg 182) Deterioro de la capa de ozono (pg. 184) y lluvia ácida (pg 185) confeccione un cuadro en donde se indique brevemente las **causas, efectos y consecuencias** de cada problemática citada.
2. En relación al tema **deterioro del suelo**: erosión (pg 191) salinización (pg. 192) contaminación (pg 194) deforestación (pg195) quema, pisoteo y sobrepastoreo (pg 195) agricultura inapropiada (pg 196), confeccione un cuadro en donde se indique brevemente las **causas, efectos y consecuencias** de cada problemática citada.
3. En relación al tema **potabilización del agua y tratamiento del agua residual** (pg 203), le proponemos que lea el tema y presente la actividad N° 20 (pg 205) por escrito

**2° PARTE...**

1. Calcule la MASA MOLECULAR relativa de cada uno de los siguientes compuestos:
  - a) ácido hiposulfuroso  $H_2SO_2$
  - b) hidróxido de calcio  $Ca(OH)_2$
2. Calcule la MASA MOLAR (masa de un mol) de cada uno de los siguientes compuestos:
  - a) Oxido de aluminio  $Al_2O_3$
  - b) paracetamol  $C_8H_9NO_2$
3. Calcule la cantidad de MOLES que equivalen a:
  - a) 300g de agua lavandina  $HClO$
  - b) 10g de vitamina C  $C_6H_8O_6$
4. Calcule el VOLUMEN MOLAR (volumen de un mol) en CNPT (condiciones normales de presión y temperatura) de cada uno de los siguientes compuestos:
  - a) 88g. de gas natural (metano)  $CH_4$
  - b) 3 moles de gas envasado (propano)  $CH_3CH_2CH_3$