

BIOLOGIA

Parte 1: Investigación y explicación: Escribe con tus propias palabras una descripción clara y ordenada de los siguientes órganos del sistema digestivo. Para cada uno, incluye:

- **Nombre del órgano**
- **Estructura básica**
- **Ubicación**
- **Función principal**

Órganos a trabajar:

- | | | |
|------------------------|----------------------|--------------|
| 1. Boca | 5. Esófago | 9. Hígado |
| 2. Dentadura | 6. Estómago | 10. Páncreas |
| 3. Lengua | 7. Intestino delgado | 11. Ano |
| 4. Glándulas salivales | 8. Intestino grueso | |
-

Parte 2: Dibujos anatómicos

Realiza los siguientes dibujos, **rotulados y a color**:

1. El sistema digestivo completo del ser humano
 2. Detalle de la boca y la dentadura humana
 3. Dibujo del estómago con sus partes internas
-

Parte 3: Preguntas para reflexionar

Responde en tu cuaderno:

1. ¿Por qué es importante masticar bien los alimentos?
2. ¿Qué función cumple la saliva en la digestión?
3. ¿Qué pasaría si el estómago no produjera jugos gástricos?
4. ¿Cuál es la diferencia entre digestión mecánica y digestión química?
5. ¿Qué función tiene el intestino delgado en la absorción de nutrientes?

QUIMICA

Parte 1: Investigación y explicación

Responde con tus propias palabras:

1. ¿Qué es un mol en química?
 2. ¿Cuál es el valor del número de Avogadro? ¿Qué representa?
 3. ¿Por qué es importante el mol en la química?
 4. ¿Cómo se relacionan los moles con los átomos y las moléculas?
-

Parte 2: Ejercicios de cálculo (resuélvelos paso a paso)

Usa el número de Avogadro: **1 mol = 6.022×10^{23} partículas**

Resuelve:

1. ¿Cuántos átomos hay en 2 moles de hidrógeno (H)?
 2. ¿Cuántas moléculas hay en 0.5 moles de agua (H₂O)?
 3. ¿Cuántos moles hay en 1.204×10^{24} átomos de oxígeno?
 4. ¿Cuántas moléculas hay en 3 moles de dióxido de carbono (CO₂)?
 5. ¿Cuántos átomos hay en 1.5 moles de sodio (Na)?
-

Parte 3: Aplicación creativa

Realiza un cartel o afiche (puede ser en hoja blanca o cartulina) donde expliques gráficamente:

- Qué es un mol
- Qué representa el número de Avogadro
- Cómo se calcula la cantidad de partículas
- Incluye dibujos, ejemplos y explicaciones sencillas