TALLER DE REFUERZO FINAL CIENCIAS NATURALES, GRADOS PENSAR 101 Y 102
DOCENTE. SANDRA GONZÁLEZ
NOMBRE DEL ESTUDIANTE_____
TEMAS. SISTEMA DIGESTIVO, ELEMENTOS Y COMPUESTOS, TABLA PERIÓDICA Y MATERIA.

Actividad 1

Responde con tus propias palabras:

1. ¿Por qué el cuerpo humano necesita transformar los alimentos?
2. ¿Qué sucedería si los alimentos no fueran descompuestos durante la digestión?
3. Explica la importancia de la saliva en el proceso digestivo.
4. ¿Por qué el intestino delgado es fundamental para la nutrición?
5. ¿Qué diferencia existe entre digestión y absorción de nutrientes?
6. ¿Por qué debemos consumir suficiente agua diariamente?
7. ¿Qué consecuencias puede tener consumir diariamente alimentos con exceso de grasas, azúcar y sal?
8. Explica cómo se relaciona el sistema digestivo con la energía que necesitamos para estudiar, jugar y practicar deportes.
9. Relaciona cada órgano con la función que le corresponde.

Órgano	Función
1. Boca	A. Absorbe la mayor parte de los nutrientes.
2. Esófago	B. Produce bilis.
3. Estómago	C. Tritura los alimentos y los mezcla con saliva.
4. Intestino delgado	D. Transporta el alimento hacia el estómago.
5. Intestino grueso	E. Mezcla el alimento con los jugos gástricos.
6. Hígado	F. Absorbe agua y forma las heces.

Escribe V si la afirmación es verdadera o F si es falsa. Justifica las falsas.

a. _____ La digestión comienza en el estómago.
b. _____ El esófago transporta los alimentos hacia el estómago.
c. _____ El intestino delgado absorbe la mayor parte de los nutrientes.
d. _____ El hígado produce bilis.
e. _____ El intestino grueso absorbe agua.
f. _____ La digestión no tiene ninguna relación con la alimentación saludable.

Actividad 2

Escribe si cada ejemplo corresponde a un elemento o a un compuesto.

Sustancia	Elemento o compuesto
Oro (Au)	
Agua (H_2O)	

Hierro (Fe)

Sal (NaCl)

Oxígeno (O_2)

Dióxido de carbono (CO_2)

Cobre (Cu)

Amoníaco (NH_3)

Carbono (C)

Glucosa ($C_6H_{12}O_6$)

Responde:

1. ¿Qué es un elemento químico?
2. ¿Qué es un compuesto químico?
3. ¿Cuál es la principal diferencia entre un elemento y un compuesto?
4. ¿Por qué el agua se considera un compuesto?
5. ¿Por qué el hierro utilizado en las construcciones se considera un elemento?
6. ¿Qué importancia tiene el oxígeno para los seres vivos?
7. ¿Por qué la sal de cocina no se considera un elemento?
8. ¿Podríamos vivir sin los elementos químicos? Explica tu respuesta.

Investiga o consulta tu tabla periódica y completa:

Elemento	Símbolo	Número atómico
Hidrógeno		
Oxígeno		
Carbono		
Hierro		
Oro		
Calcio		
Sodio		
Cloro		
Cobre		
Aluminio		

1. Si un átomo tiene 8 protones, ¿cuál es su número atómico?
2. Si un átomo neutro tiene 11 protones, ¿cuántos electrones tiene?
3. Si el carbono tiene número atómico 6, ¿cuántos protones tiene?
4. ¿Qué diferencia existe entre protones y electrones?
5. ¿Dónde se encuentran los neutrones?
6. ¿Por qué es importante conocer el número atómico de un elemento?