## **GUÍA PEDAGÓGICA Nº 19 DE RETROALIMENTACIÓN**

**Escuela**: Hipólito Buchardo CUE: 700044500

<u>Nivel:</u> Secundario. <u>Ciclo</u>: Básico Rural aislado <u>Turno:</u> Único

Curso: 3º año

**Espacio curricular**: Ciencias Naturales

**Docente:** Gabriela Lujan

## Contenidos:

Sistema de excreción

- Sistema de defensas
- Genética
- Química orgánica e inorgánica y elementos.

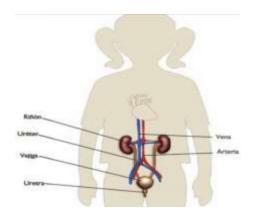
<u>Desafío:</u> desarrollo de diferentes actividades de retroalimentación que impliquen responsabilidad y compromiso de la familia y los estudiantes, mediante la observación, el análisis, y comprensión de las mismas, evidenciando los saberes construidos significativamente en el desarrollo de las guías pedagógicas.

## Indicadores de evaluación:

- Lee e interpreta adecuadamente las consignas.
- Expone argumentaciones respecto a lo investigado.
- Trabaja la creatividad y presentación
- Estimula la capacidad de superación como herramienta para crear, pensar y modificar la realidad.
- Establecer relaciones entre diferentes conceptos.
- Uso de vocabulario especifico
- Capacidad y habilidad en la resolución de problemas.

## **DESARROLLO DE LAS ACTIVIDADES**:

1 – Observar la siguiente imagen y luego responde:



- a) ¿Qué es la excreción?
- b) ¿Cuáles los órganos los que constituyen el sistema urinario?
- c) Además de excretar orina. ¿Qué otra función cumplen los riñones?
- d) ¿Entre la sangre y qué órganos de otros sistemas se produce la eliminación de desechos?
- e) La materia fecal y la orina contienen sustancias que se desechan. Sin embargo, hay una gran diferencia en el origen de las sustancias que se desechan en cada una. ¿Cómo se originan las sustancias de la orina y cómo, las de la materia fecal?
- f) ¿En qué lugares del cuerpo se excretan los desechos?
- 2 Elegí la respuesta correcta para cada una de las preguntas:
  - a) ¿Qué elementos de la sangre intervienen en la defensa del organismo?
    - Los glóbulos rojos
    - Las plaquetas
    - Los glóbulos blancos
  - b) ¿Cuál es la primera barrera que nos protege de los agentes infecciosos?
    - El corazón
    - La piel
    - Hígado
  - c) ¿Para qué sirve la vacuna antitetánica?
    - Para desarrollar defensas contra el tétano
    - Para curar una herida provocada por un corte
    - Para evitar que el microorganismo nos ataque
- 3 Escriba el concepto de sistema inmune y los tipos de defensas. 4 ¿Cómo se clasifican y qué función cumplen?
- 5 Relaciona los siguientes tipos de inmunidad con las siguientes fraces clave
  - a) Los anticuerpos se adquieren por contacto con una noxa determinada.
  - b) El individuo no queda inmunizado y por eso es necesario la aplicación de una vacuna.
  - c) Los anticuerpos se adquieren por inoculación de una noxa atenuada o muerta
  - d) La inmunización dura mucho tiempo, a veces toda la vida

- e) Los anticuerpos provienen del suero de otros animales.
- f) La inoculación de un agente patógeno atenuado o muerto desencadena la respuesta inmune.
- g) Los anticuerpos se adquieren a través de la placenta.

A tener en cuenta: -Inmunidad natural activa -inmunidad artificial activa - Dibuja una célula, y nombra las tres estructura a) ¿Cuándo el ADN está en forma de crom b) ¿Cuándo el ADN ésta en forma de crom c) ¿Qué es un gen? d) ¿Qué es un alelo?	matina?
7- Dibuja un cromosoma coloca sus partes. 8 - Dibuja la estructura interna de la cromatina 9 - Para los siguientes ejemplos responde las p Nombre Vulgar número cromosómico – 2n -Ratón 40 -Chimpancé 48 10 – completa la frace:	· ·
El ADN es un polímero de	componentes: un componente es unOtro componente, es un, que puede ser:o (T)Elque conecta cadase encuentra en los
<ul> <li>11 – Escriba el concepto de química y como se</li> <li>12 – Responder: <ul> <li>a) ¿Qué partículas del átomo se encuentra</li> <li>b) ¿Cuál es el elemento de numero atomic</li> <li>c) Cuantos protones y cuantos electrones elemento?</li> </ul> </li> </ul>	an en el núcleo? co11?
<ul> <li>13 – Indique si las siguientes afirmaciones utilizando la tabla periódica. Corrijan la afirr verdadera.</li> <li>a) El elemento carbono está ubicado en el periódica</li> <li>b) El calcio (Ca) es un no metal</li> <li>c) El número atómico del cobre (Cu) es neutrones en el núcleo</li> <li>d) El sodio (Na) es un metal</li> </ul>	mación falsa para convertirla en I periodo 1 grupo IV A (14) de la tabla

e) El átomo de oxigeno (O) posee 8 electrones en la zona extranuclear. ------

Directora: Mirta Martín