**6º A, B Y C JUEVES 18/6**

**ACTIVIDAD 46**

**MATEMÁTICA Y CIENCIAS**

**Matemática:**

1) Para mejorarse de su tos, Malena tiene que tomar un jarabe concentrado, es decir que debe mezclar una parte de jarabe con agua, cada 12 horas durante 7 días.

Teniendo en cuenta que en 250 ml de agua debe colocar una cucharadita de jarabe ¿Le alcanzará con 5 L de agua para terminar su tratamiento? ¿Cuántos litros consume exactamente? Explicá cómo te diste cuenta.

**Ciencias naturales:**

1. Leer la página 324 y 325 del manual.

|  |
| --- |
| **EXPLICACIÓN**DISOLUCIÓN: En una mezcla el soluto (ejemplo la sal) se disuelve en el solvente (ejemplo el agua) y a ese proceso en el cuál un componente se disuelve en otro se lo llama DISOLUCIÓN. SOLUBLE, es cuando un componente se puede disolver en otro componente (ejemplo la sal es soluble en el agua). Y cuando uno de los componentes no se disuelven en otro componente, se dice que es INSOLUBLE (ejemplo la tinta de un marcador es insoluble en agua), ya que no se puede formar una mezcla homogénea. SOLUBILIDAD, se denomina a la cantidad máxima que se puede disolver en un solvente. Ejemplo, si se agrega mucha cantidad de sal al agua va a llegar un momento en el cual la sal no se va a poder disolver en el agua. Cada mezcla lleva una cantidad máxima que se puede disolver en el solvente, en el caso del agua se tiene que agregar poca cantidad de sal para que se disuelva. Además la temperatura influye en la solubilidad, ya que si se calienta la mezcla de agua y sal (mucha cantidad) produce que se disuelva.CONCENTRACIÓN: Es la relación que hay entre la cantidad de soluto y cantidad de solvente. Se puede obtener una mezcla DILUIDA (cuando hay menos cantidad de soluto) o CONCENTRADA (cuando la cantidad de soluto es mayo). Ejemplo: si en un litro de agua agregamos poca cantidad de jugo (soluto), va a ser una mezcla diluida y si se le agrega mucha cantidad de jugo, pasa a ser una mezcla concentrada.  |

1. Responder las siguientes preguntas:
2. ¿Considerás que la mezcla del jarabe junto con el agua que debe tomar Malena es una disolución? ¿Por qué? ¿Cómo se produce la disolución?
3. ¿Cuál es el soluto?
4. ¿Es soluble o insoluble?
5. ¿A qué se llama solubilidad?
6. ¿Esta solución es diluida o concentrada? ¿Por qué?

**PRÁCTICAS DEL LENGUAJE**

 **MORFOLOGÍA DEL VERBO**

**ENVIARÉ UN AUDIO ¡ESCUCHALO!**

**LEÉ CON ATENCIÓN LAS PÁGINAS 198 Y 199 DEL MANUAL SANTILLANA BONAERENSE. (SI NO LO TENÉS EN PAPEL, EN EL LIBRO DE LA PLATAFORMA SON LAS PÁGINAS 14 Y 15).**

**LUEGO, COMPLETÁ:**

1. Los verbos en infinitivo…

De la primera conjugación terminan en: \_\_\_\_\_\_ como por ejemplo: estudiar.

 De la segunda conjugación terminan en: \_\_\_\_\_\_ como por ejemplo: leer.

 De la tercera conjugación terminan en: \_\_\_\_\_\_\_como por ejemplo: vivir.

1. Los tiempos verbales pueden ser: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ o \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.
2. Recordá que las personas verbales son tres y pueden estar en singular o en plural:

**PRIMERA PERSONA** singular (yo); plural (nosotros)

**SEGUNDA PERSONA** singular (tú, vos, usted); plural (vosotros, ustedes).

**TERCERA PERSONA** singular (ella/él); plural (ellas/ellos).

1. Los modos verbales indican la actitud del hablante. Explicar cada uno.

MODO INDICATIVO: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

MODO SUBJUNTIVO: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

MODO IMPERATIVO: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. MEMORIZÁ TODOS LOS PUNTOS ANTERIORES PARA LA PRÓXIMA CLASE DE ZOOM.