



TALLER: EL pH
DOCENTE: JOHAN MAURICIO ALVAREZ

AREA: Química	GRADO: NOVENO
ESTUDIANTE:	FECHA: _____

Responde las siguientes preguntas:

1. ¿Químicamente por qué se caracteriza una solución ácida?

2. ¿Químicamente por qué se caracteriza una solución básica?

3. Nombre 5 mezclas o sustancias ácidas que se encuentren en la casa.

4. Nombre 5 mezclas o sustancias básicas que se encuentren en la casa.

5. ¿A qué llamamos neutralización?

6. Consulte el pH de las siguientes sustancias y ubíquelas en la escala de PH: agua de mar, Agua de batería, leche pasteurizada, leche agria, agua destilada, crema dental, leche de magnesia, ácido clorhídrico, champú, detergente en agua, orina, agua lluvia, lejía, vinos y cerveza, milanta, vinagre, coca cola, bicarbonato, plátanos y tomates, , sangre, jugo de limón, jugo de naranja, amoníaco, café negro, agua de la canilla.

7. ¿A qué denomina la química como indicador? Consulte sobre la fenoftaleína.

8. ¿Qué es el papel tornasol? ¿Cómo se usa? ¿Qué resultados presenta?

9. ¿Cómo se usa el indicador de col morada y cómo se prepara? Químicamente que es lo que contiene que le da color?

10. Si una sustancia es ácida como el ácido clorhídrico como se reconoce con los diferentes indicadores; Nombre 4.

11. ¿Qué recomiendan los médicos para atacar el malestar del estómago producido por el exceso de ácido?

12. ¿Qué les ocurre a las plantas que tienen que crecer en suelos muy ácidos?

13. ¿Qué animales acuáticos son más sensibles al cambio de pH?

14. ¿Por qué a los niños después de los seis meses les comienza a quitar el tetero de la noche evitando que se les dañen los dientes?

15. ¿Cuál es la relación entre el dulce y las caries relacionándolas con el pH?

16. ¿Saber cuál es el pH de las sustancias es muy importante para nuestra seguridad ante cualquier producto químico? ¿Cuáles son los pH que nos causan daño a la piel?

17. Al ingerir alimentos alteramos el pH de nuestro cuerpo. El pH de nuestro estómago es ácido.Cuál es su pH y qué función tiene?

18. Algunas comidas y sus combinaciones pueden provocar que el estómago genere más ácido. Si una persona tiene úlcera que debe evitar?

19. ¿A qué denominamos acidez estomacal? Consulta los cuidados que debe tener una persona que sufre de esta dolencia.

20. ¿Por qué a algunos cultivos les agregan cal para mejorar su producción?

21. Recuerda las características organolépticas de los ácidos y las bases.

22. Dibuja o imprime una escala de pH, repórtala en tu trabajo y explícala.