



ASIGNATURA /AREA

PLAN DE APOYO Y MEJORAMIENTO

FISICO-QUÍMICA

GRADO:

SEXTO

PERÍODO: 3

DOCENTE: LUIS HERNÁN
NARVÁEZ REBELLÓN

AÑO:

2022

NOMBRE DEL ESTUDIANTE

LOGROS /COMPETENCIAS: (de acuerdo al enfoque que se siga en la I.E)

**REALIZA ACTIVIDADES TENDIENTES AL FORTALECIMIENTO DE PROCESOS PEDAGÓGICOS
FORMATIVOS**

**ACTIVIDADES PRÁCTICAS A DESARROLLAR INCLUYENDO BIBLIOGRAFIA DONDE SE PUEDA
ENCONTRAR INFORMACIÓN:**

- Recuerde que las actividades deben ser entregadas oportunamente, de acuerdo a los requerimientos del docente y deben sustentarse.
- Ellas deben quedar consignadas en el respectivo cuaderno como evidencia.
- El plan de apoyo y mejoramiento también le permite al estudiante que lo desee superar logros que quedaron evaluados con una valoración inferior a la esperada por este.

**RECUERDA PRESENTAR LAS ACTIVIDADES CON IMAGINACIÓN, CREATIVIDAD Y SENTIDO DE
PERTENENCIA.**

ACTIVIDAD 1.

CON AYUDA DE UN ADULTO, BUSQUE EN LA INTERNET LA FÓRMULA QUÍMICA DE LOS SIGUIENTES COMPUESTOS:

- A. Cloruro de Sodio
- B. Hidróxido de Aluminio
- C. Permanganato de Potasio
- D. Acido Nitroso
- E. Sulfato acido de Potasio
- F. Nitrato acido de Sodio
- G. Hidróxido de Calcio.

ACTIVIDAD 2.

LEA CUIDADOSAMENTE EL TEXTO Y CON AYUDA DE LA TABLA PERIÓDICA, RESPONDA LAS PREGUNTAS QUE SE ENCUENTRAN AL FINAL DEL MISMO.

“Los óxidos son compuestos químicos formados por el Oxígeno y otro elemento, dependiendo del elemento con el cual se una el Oxígeno va a formar un óxido metálico u óxido básico y cuando el Oxígeno se une con un elemento no metal forma un óxido no metálico u óxido ácido. Se denominan óxidos básicos porque cuando se les adiciona agua forman una base o hidróxido y se les llama óxido ácido porque cuando se les adiciona agua forman un ácido.”

1. Tome la Tabla Periódica y tome cuatro elementos que al unirse con el Oxígeno formen un óxido básico
2. Igualmente, con la Tabla Periódica halle cuatro elementos que al unirse con el Oxígeno formen un óxido ácido.

ACTIVIDAD 3

LEA CUIDADOSAMENTE EL TEXTO Y DESPUÉS RESUELVA.

“Las sales son compuestos químicos inorgánicos que son el producto de una base o hidróxido y un ácido, además como otro producto final está el agua”

De los siguientes compuestos químicos cuáles pueden reaccionar para formar una sal.

Cuáles son sales, escríbalos.

NaOH, H₂SO₄, Ca (OH)₂, HCl, Ba (OH)₂, HI, KMnO₄, HgSO₄, KOH, NaCl, MgSO₄, H₃PO₄, NaNO₃

ACTIVIDAD 4

CON BASE EN EL TEXTO RESUELVA LOS INTERROGANTES.

“Comúnmente, se relaciona el **trabajo** con asuntos laborales, pero en física, es el acto de transformar la materia aplicando fuerza. En este fenómeno, se evidencia un intercambio de energía (cuando dos cuerpos intercambian energía, lo hacen, de forma mecánica, o de forma térmica mediante transferencia de energía interna) entre los cuerpos. En un caso mecánico, para llevar a cabo un trabajo, es preciso ejercer una fuerza sobre un cuerpo y que este se desplace”.

Con base en el texto y la fotografía de abajo conteste las siguientes preguntas:

- Que tipo de energía se utiliza
- Quien realiza el trabajo
- La fuerza de rozamiento es muy fuerte o muy débil. Explique por qué.



Ilustración 1 Foto archivo candidatos 2017

RECURSOS:

Textos guías, secuencias didácticas, Los que proporcionen las TICS

OBSERVACIONES:**FECHA DE ENTREGA DEL TRABAJO****FECHA DE SUSTENTACIÓN Y/O EVALUACIÓN****NOMBRE DEL EDUCADOR(A)****FIRMA DEL EDUCADOR(A)****FIRMA DEL ESTUDIANTE****FIRMA DEL PADRE DE FAMILIA**