**teste de condulta eletrica grupo ana carolini laudias xavier**

|  |  |
| --- | --- |
| Entrada | x |

https://ssl.gstatic.com/ui/v1/icons/mail/profile_mask2.png

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| |  | | --- | | gilcimar camargo <gilcimarcamargo@hotmail.com> | | 4 mai (8 dias atrás)  https://mail.google.com/mail/images/cleardot.gif |  | https://mail.google.com/mail/images/cleardot.gif  https://mail.google.com/mail/images/cleardot.gif |
| |  | | --- | | para mim  https://mail.google.com/mail/images/cleardot.gif | | | |

**Testador de Condutividade Elétrica**

**Componentes** :Ana Carolini Laudias Xavier

                                                                                Fernanda

                                                                                Gennar dos Santos Siqueira

                                                                                 Rafael Victor  Cremonin

                                                                                 Rodrigo Julião Gonçalves

                                                                                 Samuel Lopes da Conceição

                                                                                 Thays Paulucio

                                                                                 Thiago Souza Marchiori

                                                                                 Wallas Victor Ozorio

**Professor(a):** Ana Cláudia

**Turma:** 1º M07

**RESUMO:**

   Para melhor entendimento de nosso projeto,vamos agora explicar,a diferença de comportamento de três tipos de substancias a(metálica,molecular e iônica)quanto a condutividade elétrica.A água é um composto formado por moléculas.E compostos moleculares não apresentam boa condutividade elétrica. acontece que ha substancias que,dissolvidas em água, produzem uma mistura com acentuada capacidade de conduzir eletricidade.Usaremos como materiais uma: lâmpada, alguns fios, sal, vinagre, um recipiente de vidro ou de plástico, açúcar, limão para as demonstrações  e etc..

**INTRODUÇÃO:**

   O nosso projeto é relacionado ao estudo da química abordando como elementos a condutividade elétrica de soluções aquosas, com objetivo de colocar em pratica alguns conteúdos abordados em livros utilizados em sala de aula.Falando sobre a condutividade elétrica das substancias iônicas das moléculas e das metálicas.

**JUSTIFICATIVA E MOTIVAÇAO :**

   Esse projeto foi escolhido por nosso grupo por ser fácil de encontrar os materiais necessários por ser um conteúdo dado pelos professores em sala de aula e por muitos alunos terem dificuldade de entender ,mas apesar de ter seus riscos é uma maneira prática e interessante de explicar o tema.Esse projeto pode ser elaborado em sala de aula é claro que com o auxilio de um professor de química para que os alunos entendam de uma maneira mais clara esse assunto.

**OBJETIVO:**

Nosso objetivo e intenção ao propor essa experiência esse projeto é a de fazer com que outros alunos  passe a ver a química e a estuda-la de uma maneira diferente e interessante .E que o(a) professor(a) passe a utilizar novos métodos de ensino em suas aulas para mais rendimento e desenvolvimento de seus alunos.

**OBJETIVO GERAL:**

   Pretendemos alcançar com esse projeto o interesse do publico pelo estudo da ciência em geral.

**OBEJTIVO ESPECÍFICO:**

   Inovar nos estudos a maneira de se ensinar e de fazer com que a química deixe de ser vista como uma matéria cansativa e complicada e mostrar que essa mesma pode ser divertida sem deixar de ser importante nos nossos estudos.

**MATERIAIS E METODOS:**

      Para a realização desse experimento utilizaremos os seguintes materiais: fios que são utilizados para fazer a instalação de energia elétrica em residências, uma lâmpada que  pode ser encontrados em mercados, como n havia um recipiente de vidro para a experimentação do projeto utilizamos um recipiente feito de garrafa pet, utilizamos também alguns elementos encontrados também em super mercados como o sal de cozinha o limão o vinagre o açúcar, e água utilizamos a rede elétrica para ligar a tomada. No recipiente fizemos dois furos para encaixar os fios para não termos q colocar a mão por dentro do recipiente pois pode ser perigoso.

**RESULTADOS ESPERADOS:**

Que o publico entenda, compreenda, se devir ta, e aprenda com essa experiência, e que alcancemos um bom rendimento com esse trabalho.

**REFERENCIAS:**

LIVRO

Peruzzo, Francisco Miragaia                                                                                                                          Quimica na abordagem do cotidiano/ Francisco Miragaia peruzzio, Eduardo leite do Canto- 4.ed.-São Paulo:Moderna,2006.

**ANEXOS:**