Estado De Mato Grosso Do Sul Município De Ladário
Secretaria Municipal De Educação
Escola Municipal De Educação Infantil E Ensino Fundamental 17 De Março
Rua: Tamandaré, Nº 481 – Centro – Ladário/MS
E-MAIL: escola1703@gmail.com

Nome: _____ Turma: 4º U Turno: ( ) Mat. (X) Vesp.
Professor (a): Laura Helena. Ensino Fundamental I. Atividades referentes aos dias 09/09/2020 e 10/09/2020. Quantidade de aulas: 2 aulas.

Componente Curricular: **Ciências da Natureza.**

Atividade Avaliativa 2 de Ciências da Natureza

ATIVIDADE RELACIONADA AOS METAIS E LIGAS METÁLICAS

Fazer a leitura do texto abaixo para realizar as atividades acima.

O primeiro metal descoberto foi o cobre, ainda na pré-história, no médio oriente. Com a descoberta deste material e posteriormente de outros metais foi possível desenvolver ferramentas mais eficientes que as de pedra. Com o uso do metal também foi possível fabricar a roda. Hoje em dia ele é encontrado em nossa casa (ex: panelas, armários, talheres), nos automóveis, nas embalagens de alimentos, etc. Ele é sólido, não deixa passar luz (é opaco) e conduz bem a eletricidade e o calor, possuindo um brilho especial chamado de metálico. Quando aquecido é maleável, podendo ser moldado em várias formas, desde fios até chapas e barras. Os metais podem ser encontrados misturados no solo e nas rochas, sendo chamados de minérios.

"O ouro é o mais aceitável, prático e honesto veículo para o comércio internacional". O ouro e a prata, sendo metais extremamente moles para a confecção das moedas ou outros objetos de uso constante, são na prática adicionados a outros metais de menor valor, metais estes que tornam o ouro e a prata mais duros e resistentes.

A prata pura é branco-amarelada (por causa de seu grande poder refletor parece branca); entretanto, finamente dividida, como no caso de seu cloreto reduzido, a cor é cinza claro. O bronze é uma liga de cobre, estanho e zinco, mais rija e mais fusível que o cobre, tendo sido a primeira substância metálica usada na Europa em suas incipientes indústrias. Significado de polir: Tornar luzidio; dar lustre a; brunir. Retocar, corrigir, aperfeiçoar ou tornar-se polido, lustroso. Significado de bauxita: rocha com a aparência de argila, mas sem plasticidade, constituída de hidróxidos de alumínio e óxidos de alumínio hidratados, e contendo impurezas, como sílica em estado livre, lodo, hidróxido de ferro e minerais argiloso, Formada em climas tropicais e subtropicais por intemperismo sobre rochas aluminosas através da lixiviação da sílica, é principal fonte de alumínio e matéria-prima para a fabricação de sulfato de alumínio, cimentos aluminosos e refratários aluminosos. O significado de alumínio: elemento químico muito abundante na crosta terrestre, de número atômico em aviões, automóveis, edifícios, cabos de transmissão de eletricidade, utensílios de cozinha, embalagens. Significado de cobre: elemento químico de número atômico 29, avermelhado, muito us. em fios condutores de eletricidade, encanamentos, em ligas como latão com zinco, bronze com estanho etc.

1- Responda:

a. Que metal tem cor amarela? E que metal possui cor avermelhada?_____

b. Cite um metal usado em panelas e latas de refrigerante:_____

c. Cite três metais usados na manufatura de joias:_____

2- Escreva uma lista de objetos feitos de metais que você usa no seu dia a dia:_____

_____

_____

_____

_____

3- Descreva os metais abaixo:

a. Alumínio=_____

_____

b. Cobre=_____

_____

c. Ouro=_____

_____

4- De onde vêm os metais? Qual é o metal utilizado na indústria de aviação?

_____

_____

_____

5- Explique o que significa:

a. Bauxita:_____

_____

_____

_____

_____

b. Aluminio:_____

_____

_____

6- O que significa polir?_____

_____

7- Escreva sobre os metais, dando o significado e exemplos de cada metal abaixo:

a. Ouro:_____

_____

_____

_____

b. Prata:_____

_____

_____

_____

c. Bronze:_____

_____

_____

_____

Fonte: http://educatecnologiasrp-materiais.weebly.com/metais.html. Acesso em: 08/09/2020 às 09h 05min. Nigro, Rogério G. Ápis ciências, 4º ano: ensino fundamental, anos iniciais/Rogério G. Nigro.- - 3. Ed. - - São Paulo: Ática, 2017.