



Escola de Educação Básica Municipal Madre Leontina.

Ibicaré, 28 de setembro a 02 de outubro de 2020.

Professora: Fátima Mariléia Balbinot

Aluno (a): \_\_\_\_\_ 4º Ano

O número de telefone e *whatsapp*, em caso de dúvidas, é (49) 99932-4683.

**Ciências:** (Segunda-feira 28/09) **(EF04CI01) (EF04CI02).**

**Não precisa copiar**

Assista o vídeo com atenção: [https://www.youtube.com/watch?v=Ss\\_n7L9-1-c](https://www.youtube.com/watch?v=Ss_n7L9-1-c) 5:05

### Metais

Os metais possuem características únicas que os diferem das demais substâncias: eles são sólidos à temperatura ambiente (25°C) e apresentam cor prateada.

Mas existem exceções como o Cobre (Cu) e o Ouro (Au) que apresentam coloração vermelha e dourada respectivamente. O Mercúrio (Hg) é o único metal encontrado na natureza no estado líquido.

A estrutura atômica dos metais é a *Cristalina*, que se constitui por cátions do metal envolvidos por uma nuvem de elétrons. A capacidade que os metais têm de conduzir eletricidade se explica pela presença dessa nuvem de elétrons, que conduz corrente elétrica nos fios de eletricidade, não só



neles, mas em qualquer objeto metálico.

Propriedade dos Metais: **\*Brilho:** os objetos metálicos, quando polidos, apresentam um brilho característico dos metais, por causa dos elétrons livres localizados na superfície dos metais que absorvem e irradiam a luz.

**\*Maleabilidade:** essa é a capacidade que os metais têm de produzir lâminas e chapas muito finas. **\*Ductibilidade:**

Se aplicarmos uma pressão adequada em regiões específicas na superfície de um metal, esse pode se transformar em fios e lâminas, devido o deslizamento provocado nas camadas de átomos. **\*Condutibilidade:** os metais são ótimos condutores de corrente elétrica e de calor. Os fios de transmissão elétrica são feitos de alumínio ou cobre, assim como as panelas que usamos para cozinhar alimentos. Os metais possuem a capacidade de conduzir calor de 10 a 100 vezes mais rápido do que outras substâncias. **\*Ponto de fusão e ebulição elevado:** o metal Tungstênio se funde (derrete) à temperatura de 3.410°C e entra em ebulição em 4.700°C.

ALVES, L. Metais. **Brasil Escola.** Disponível em: <<https://brasilecola.uol.com.br/quimica/metais.htm>>. Acesso em set. 2020.

**No livro: Metais e ligas metálicas**, nas páginas: 110, 111 e 112 leia (Faça ao menos DUAS leituras e **CONVERSEM sobre as perguntas da página 110 - Para iniciar**) com o auxílio do familiar que costuma fazer a tarefa contigo.

### ATIVIDADE AVALIATIVA DE CIÊNCIAS

Responda no livro, página 113 - Assim também aprendo.

#### Reciclagem de lata de alumínio chega a quase 100% no país

Quase todas as latinhas de alumínio produzidas no país são recicladas, segundo o estudo Indicadores de Desenvolvimento Sustentável (IDS) Brasil 2015, divulgado sexta-feira, 19, pelo Instituto Brasileiro de Geografia e Estatística (IBGE). Em 2012, o reaproveitamento foi de 97,9%. O resultado, no entanto, não reflete apenas a preocupação do brasileiro com o meio ambiente.

"Há uma conscientização ambiental, mas o alto aproveitamento está mais ligado ao grande retorno financeiro obtido pelos catadores de lixo", afirma Júlio Jorge Gonçalves da Costa, pesquisador da Coordenação de Recursos Naturais (Cren) do IBGE. A pesquisa mostra ainda que o índice de reciclagem de alumínio (não apenas latas) foi de 98,3% em 2011, superior a países desenvolvidos como Japão e Estados Unidos. Além do aspecto econômico, o reaproveitamento do produto ocorre também diante da facilidade para coletar, transportar e vender o alumínio, além da disponibilidade durante todo o ano.

De acordo com o IBGE, o reaproveitamento de outros produtos também vem aumentando, mas ainda numa proporção menor do que ocorre com as latinhas. Ao todo, 59% das embalagens PET foram recicladas em 2012. O porcentual é menor no caso das embalagens longa vida (29%), uma vez que há necessidade de separar os materiais componentes (papel, alumínio e plástico). Esse processo é caro e dificulta a reciclagem desse tipo de embalagem, explicam os pesquisadores do IBGE.

Reciclagem de lata de alumínio chega a quase 100% no país. **Época Negócios.** Disponível em: <<https://epocanegocios.globo.com/Informacao/Resultados/noticia/2015/06/reciclagem-de-lata-de-aluminio-chega-quase-100-no-pais.html>>. Acesso em: set. 2020.

Continue respondendo no livro, páginas 114 e 115 exercícios 02, 03 e 04. A questão 02 contém dois textos é preciso dar um título para cada um. (AQUI TAMBÉM É ATIVIDADE AVALIATIVA)

Matemática: (Terça-feira 29/09) (EF04MA12) (EF04MA20).

Não precisa copiar

ESTUDE A TABUADA DO 7 NA ORDEM E SALTEADA.

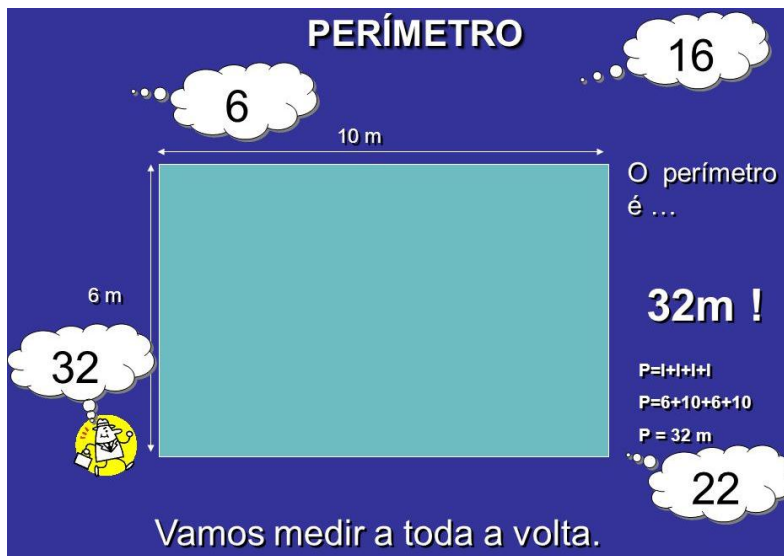
No livro: Medidas de Comprimento e Perímetro. Nas páginas 128, 130 e 132.

Assista o vídeo com atenção sobre as Medidas de Comprimento:

<https://www.youtube.com/watch?v=wqk56BBia2g> 6:11

Assista o vídeo com atenção sobre Perímetro:

<https://www.youtube.com/watch?v=ws8xoT9E6Ls> 4:13



Responda no livro, página 128 exercício 01; Página 130 exercícios 01 e 03; Página 131 exercícios 04, 05 e 06; Página 132 exercícios 01 e 02; Página 133 exercícios 03, 04 e 05.

Português: (Quarta-feira 30/09) (EF04LP02) (EF04LP03) (EF04LP04) (EF04LP11) (EF04LP34).

Não precisa copiar

No livro: Diário Pessoal, nas páginas: 46 e 49 RELEIA com o auxílio do familiar que costuma fazer a tarefa contigo.

Responda no livro: Página 52 exercícios 05, 06 e 01; Página 53 exercícios 02, 03 e 04.

### ATIVIDADE AVALIATIVA DE PORTUGUÊS

Continue no livro, página 57 exercícios 01 e 02. Leia com atenção as orientações de como preparar um RELATO PESSOAL ORAL. Após, para facilitar no momento da gravação, escreva em um rascunho aquilo que você pretende relatar. Feito o rascunho, faça alguns ensaios em voz alta de como você fará o teu relato. Por fim, com a ajuda do familiar que te ajuda nas tarefas, GRAVE UM VÍDEO (no mínimo 1 minuto e máximo de 2 minutos) fazendo o relato de um aniversário, passeio, viagem ou qualquer acontecimento marcante, mas lembre de seguir o roteiro que está nos exercícios 01 e 02 da página 57.

Assista o relato pessoal oral da artista Martha Cavalcanti Poppe: [https://www.youtube.com/watch?time\\_continue=1&v=hqZ3apgEZQo&feature=emb\\_logo](https://www.youtube.com/watch?time_continue=1&v=hqZ3apgEZQo&feature=emb_logo) 2:23

Português: (Quinta-feira 01/10) (EF35LP02).

Não precisa copiar

No livro: Gírias. Nas páginas 60 e 61. \*Se você não lembrar o que é uma gíria, basta assistir novamente a videoaula da semana de 14 a 18 de setembro.

Responda no livro, página 60 exercícios 01 e 02; Página 62 exercícios 03 e 04; Página 63 exercício 01.



Observação: A Base Nacional Comum Curricular está disponível para download no portal da prefeitura, caso queiram consultar os códigos das habilidades que estão no planejamento. Também é possível encontrar a BNCC no link: [http://basenacionalcomum.mec.gov.br/images/BNCC\\_EI\\_EF\\_110518\\_versaofinal\\_site.pdf](http://basenacionalcomum.mec.gov.br/images/BNCC_EI_EF_110518_versaofinal_site.pdf)

Bons estudos, fique bem!

