



**SECRETARIA E MUNICÍPIO DE EDUCAÇÃO**  
**E. M. DE ENSINO FUNDAMENTAL “Nossa Sr<sup>a</sup> DO PERPÉTUO SOCORRO”**  
**Rua Castro Alves, nº 57 – Fone (55) 30255262.**

ATIVIDADES DO ENSINO REMOTO DE EMERGÊNCIA:

**COMPONENTE CURRICULAR: CIÊNCIAS**

**ANO: 9º**

**PROFESSOR: Ana Carine Feltrin de Mattos**

**PERÍODO DE: 27.07.20 a 08.08.20**

<b>TEMA INTEGRADOR: SAÚDE PÚBLICA</b>
<b>Semana: 27.07.20 a 01.08.20</b>
Aula 1: (27.07) Ler seu livro de ciências a partir da página 14 até a página 45. A partir desta leitura, realize as atividades propostas para casa. Nossas atividades serão baseadas no livro de ciências, a partir da página 14 com a revisão de conteúdos estudados presencialmente, para introduzir o estudo do átomo. - Constituição da matéria, estados físicos, mudanças dos estados físicos da matéria, propriedades da matéria. constituição da matéria, estudo do átomo, modelos atômicos, estudo do átomo.
Aula 2: Primeiramente faça as questões da página 19 e 30. São assuntos já estudados, mas que precisam ser revistos para iniciarmos o estudo do átomo. agora leia e faça resumos dos seguintes assuntos do livro: <ul style="list-style-type: none"><li>• composição do ar atmosférico</li><li>• modelos atômicos. São quatro modelos para você ler e resumir. Faça mapas mentais para assimilar melhor.</li></ul>
Aula 3: Para reforçar seus conhecimentos e os conteúdos lidos, faça as questões da página 48 questão 1 apenas.
<b>Aula 4: (01/08) obs. Sábado: atividade interdisciplinar ciências e língua portuguesa.</b> Construa um texto sobre a relação entre o tamanho de um átomo e o tamanho de um vírus. Na página 44 vocês encontrarão informações que os ajudarão a pensar e escrever..  Construa textos sobre os assuntos trabalhados. Monte mapas mentais sobre os conteúdos estudados.
<b>Semana: 03.08.20 a 08.08.20</b>
Aula 1: (03.08): Continuaremos a estudar o Átomo. Para responder as atividades consulte seu livro a partir da página 39. 1. Explique através de um texto o modelo atômico atual ( modelo de Rutherford-Bohr).
Aula 2: 2. Baseado no texto que você escreveu acima, sobre o modelo atômico atual, qual é a estrutura de um átomo? Quais suas partículas e onde estão localizadas. Faça um desenho-esquema para explicar as partes e constituição deste átomo.. 3. conceitue ( DIGA O QUE É): núcleo, eletrosfera, prótons, nêutrons, elétrons, número atômico, número de massa, elemento químico. 5. Diga, qual a carga elétrica dos prótons elétrons e nêutrons: pag. 42 6. Que letra usamos para designar próton, elétron, nêutron, número de massa e número atômico?
<b>CIÊNCIAS – 9º ANO</b> Continuação da página 1: Aula 3: Vamos realizar uma atividade em que usará conhecimentos básicos de matemática. Então é hora de lembrar as quatro operações, para calcular prótons, elétrons e nêutrons, número atômico e número de massa,. Sabendo que : Z é número atômico, e - elétron, n é nêutron, A é número de massa e Z é número atômico fórmula usada para calcular é: Sabendo que $Z = p$ usa-se as fórmulas $A = p + n$ ou $A = Z + n$ <b>CALCULE :</b> a) Sabendo que o número atômico (Z) de um elemento químico é igual ao número de prótons (p) e que vale 40, e que o número de massa (A) vale 100. Calcule o número de nêutrons. É só substituir e você encontrará o z.