

## **DIA 19 DE JANEIRO DE 2021 – 2ª SÉRIE EM – TURMA A**

**Sede 2: 3348 3655**

- **Você pode falar com a coordenação neste número.**

▶ **1ª AULA: 13h -13:55' - FÍSICA 2 - PROFESSOR BETOWER MORAIS**  
CAPÍTULO 1: CARGAS ELÉTRICAS – PROCESSOS DE ELETRIZAÇÃO

Páginas 02 a 06

Passo 1 - Acesse o link para a aula online – enviado no grupo de whatsapp

Caso não consiga acessar a aula online, FALE COM A COORDENAÇÃO. Assista à videoaula no link abaixo. (20 minutos)

[https://www.youtube.com/watch?v=Vaxhe\\_iv2aY](https://www.youtube.com/watch?v=Vaxhe_iv2aY)

Passo 2 – Faça leitura das informações contidas em sua apostila nas páginas 2,3, 4 e 5.

- Passo 3 – Após a leitura e compreensão das informações, resolva a questão 01 das atividades propostas da página 12.

▶ **2ª AULA: 13:55'-14:50' - INGLÊS - PROFESSORA MONNALYSA FONTINELE**  
CAPÍTULO 1 – LIFESTYLES

Acesse a aula neste link:

<https://meet.google.com/hcv-nhzf-dab>

Caso não consiga acessar a aula online, FALE COM A COORDENAÇÃO, faça a leitura do capítulo e realize as atividades solicitadas abaixo. Anote suas dúvidas e fale com a professora na próxima aula.

Passo 01 - resolução de atividades do capítulo 1 das partes de TEXT FILES/ ESSENTIALS/ TEST YOUR SKILLS.

Passo 02 – Discussão chapter 2 - values - página 10.

Atividade para casa - páginas 16 e 17.

▶ **3ª AULA: 14:50'-15:45' – GRAMÁTICA – PROFESSOR FLADIMIR CASTRO**

ASSUNTO: AULA INTRODUTÓRIA (FUNÇÕES DA LINGUAGEM)

Passo 1 - Acessar a plataforma Meet pelo link:

2º A <https://meet.google.com/hrc-rwwn-drr> / 2º B <https://meet.google.com/zbc-zqgs-ytw>.

Passo 2 - Acompanhar a aula pela plataforma.

Caso não consiga acessar a aula online, FALE COM A COORDENAÇÃO. Assista à videoaula no link abaixo.

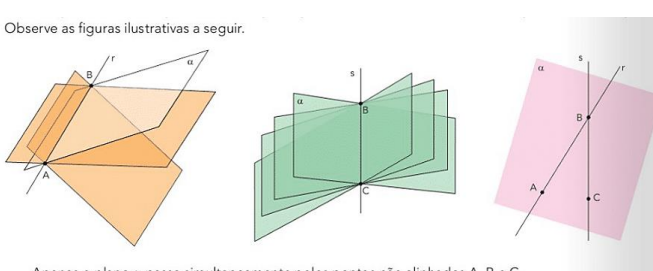
Links: <https://www.youtube.com/watch?v=c4yBSJzIqmg>.

Passo 3 - Atividade de classe enviada pela via WhatsApp.

Passo 4 - Correção da atividade de classe.

▶ **INTERVALO: 15:45'-16:10'**

▶ **4ª AULA: 16:10'-17:05' – GEOMETRIA - PROFESSOR FRANCISCO PONTES**  
CAPÍTULO 01 – GEOMETRIA DE POSIÇÃO (PARTE 1)

<p>Observe as figuras ilustrativas a seguir.</p>  <p>Apenas o plano <math>\alpha</math> passa simultaneamente pelos pontos não alinhados A, B e C.</p>	<p>#Reconhecer e relacionar os conceitos primitivos da geometria de posição com os elementos de um prisma e/ou de uma pirâmide; #Conhecer e aplicar os principais postulados e teoremas da geometria de posição na resolução de situações-problema; #Identificar as posições relativas entre os planos, entre as retas e entre os planos e retas existentes em representações da realidade.</p>
---	---

**ETAPA 1 – ACESSO** via Google Meet

Link: <https://bit.ly/acessomeet> ou <https://meet.google.com/ona-xahi-rvd>

@Link videoaula Complementar: <http://bit.ly/c1p1geometria>

ETAPA 2 – ATIVIDADE DE SALA: Exercício: Q1), Q2) e Q3) – ATIVIDADES PARA SALA.  
p. 14.

**▶ 5ª AULA: 17:05' – 18:00' – QUÍMICA 2 – PROFESSOR RENATO DUARTE**  
REVISÃO DE CONTEÚDOS SIGNIFICATIVOS DA 1ª SÉRIE

**ETAPA 1 – ACESSO via Google Meet**

Link: <https://meet.google.com/hth-iqin-urg>

Caso você não consiga acessar a aula online, assista à videoaula abaixo.

@Link videoaula complementar: <https://youtu.be/d8sznrZfpjU>

**ETAPA 2 – ATIVIDADE DE SALA : atividade no caderno**

**01.** Calcule o Nox dos átomos destacados:

a)  $\text{H}_3\text{PO}_4$

b)  $\text{K}_2\text{CrO}_4$

c)  $\text{P}_2\text{O}_7^{4-}$

**02.** As espécies químicas amônia ( $\text{NH}_3$ ), nitrito ( $\text{NO}_2^-$ ) e nitrato ( $\text{NO}_3^-$ ) são parâmetros de qualidade de água. Assim sendo, é correto afirmar que os números de oxidação do nitrogênio, na amônia, no nitrito e no nitrato, são respectivamente:

a) +3, +4 e +5

b) -3, +3 e +5

c) -3, -4 e -5

d) -3, +4 e +6

e) +3, +3 e +5

**03.**  $\text{Hg}_{(l)} + \text{H}^+_{(aq)} + \text{SO}_4^{2-}_{(aq)} \rightarrow \text{Hg}^{2+}_{(aq)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)} + \text{SO}_2_{(g)}$

Na reação, o átomo de mercúrio:

a) ganha 3 elétrons

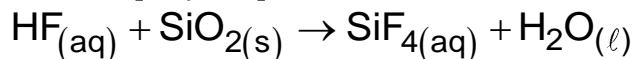
b) perde 2 elétrons

c) ganha 2 elétrons

d) perde 1 elétron

e) ganha 1 elétron

**04.** O ácido fluorídrico é utilizado para a gravação em vidros, porque ele reage com o dióxido de silício, conforme a equação química não balanceada representada abaixo.



No processo de gravação de vidros, a soma dos menores coeficientes estequiométricos inteiros que balanceiam a equação química é de

a) 8.

b) 7.

c) 6.

d) 5.

e) 4.

