



Colégio

Nunes Moraes

DIA 21 DE MAIO DE 2021 - 9º ANO - TURMA REMOTA

▶ **1ª AULA: 13h -13:55' – ARTE -PROFESSORA TATYELLEN PAIVA**
CAPÍTULO 8 – “O ESPAÇO MUSICAL E SUAS CONEXÕES.”

PASSO 1: Acesse a plataforma Google Meet.

PASSO 2: Atente-se à explicação do final do capítulo. – pág. 89 a 94

*Caso não consiga acessar a aula, fale com a coordenação. Assista à videoaula.

<https://youtu.be/ETD5f9gouOI>

PASSO 2: Realize a atividade no livro de Arte – pág. 90 e 94

Identifique a atividade com a disciplina e o seu nome. Registre em foto e envie para LUIS COORDENADOR.

*Se não conseguir acesso à aula online, confira sua atividade pelo gabarito enviado pelo professor.

▶ **2ª AULA: 13:55'-14:50' – BIOLOGIA – PROFESSOR FRANCISCO PONTES**
REVISÃO PARA AG1 DE BIOLOGIA

ETAPA 1 – ACESSO via Google Meet, através do login SAS

> **Sala de Aula SAS:** <https://online-classroom.portalsas.com.br/>

*Caso não consiga acessar a aula, fale com a coordenação. Estude seguindo o roteiro de conteúdos significativos.

ETAPA 2 – Tarefa de classe:

> q1), q2), q3) e q4) – ATIVIDADE DE REVISÃO.

Identifique a atividade com a disciplina e o seu nome. Registre em foto e envie para LUIS COORDENADOR.

*Se não conseguir acesso à aula online, confira sua atividade pelo gabarito enviado pelo professor.

▶ **3ª AULA: 14:50'-15:45' – INGLÊS** – PROFESSOR CARLOS ANJO

CAPÍTULO 8 – INNOVATION

*Páginas 68 a 70 – Atividades

Passo 1 – Acesse a aula online.

*Caso não consiga acessar a aula, fale com a coordenação. Realize as atividades e confira pelo gabarito enviado pelo professor.

Passo 2 – Innovation: página 68 (q. 1 e 2)

Passo 3 – Perspectives: página 69 (q. 1 a 3)

Passo 4 – Text: página 70 (q. 1 e 2 + leitura)

Identifique a atividade – questões trabalhadas em todos os passos - com a disciplina e o seu nome. Registre em foto e envie para LUIS COORDENADOR.

▶ **INTERVALO: 15:45'-16:10'**

▶ **4ª AULA: 16:10'-17:05' – QUÍMICA** – PROFESSOR FRANCISCO PONTES

CAPÍTULO 7: MODELO ATÔMICO SEGUNDO A MECÂNICA ONDULATÓRIA (PARTE 2)

| Camada | Número quântico principal (n) | Número máximo de elétrons (teoria) | Número máximo de elétrons (prática) |
|--------|-------------------------------|------------------------------------|-------------------------------------|
| K | 1 | $2 \cdot 1^2 = 2$ | 2 |
| L | 2 | $2 \cdot 2^2 = 8$ | 8 |
| M | 3 | $2 \cdot 3^2 = 18$ | 18 |
| N | 4 | $2 \cdot 4^2 = 32$ | 32 |
| O | 5 | $2 \cdot 5^2 = 50$ | 32 |
| P | 6 | $2 \cdot 6^2 = 72$ | 18 |
| Q | 7 | $2 \cdot 7^2 = 98$ | 8 |

NÚMERO QUÂNTICO PRINCIPAL
NÚMERO QUÂNTICO SECUNDÁRIO OU AZIMUTAL

ETAPA 1 – ACESSO via Google Meet, através do login SAS

> Sala de Aula SAS: <https://online-classroom.portalsas.com.br/>

*Caso não consiga acessar a aula, fale com a coordenação. Assista à videoaula.

<http://bit.ly/c7quimica>

> Páginas de conteúdos (caso não acesse o GoogleMeet): 22 a 26;

ETAPA 2 – Tarefa de classe:

> q1), q2) – ATIVIDADES PROPOSTAS. p. 37.

Identifique a atividade com a disciplina e o seu nome. Registre em foto e envie para LUIS COORDENADOR.

*Se não conseguir acesso à aula online, confira sua atividade pelo gabarito enviado pelo professor.