



EJA

CANAL SEDUC-PI5



PROFESSOR (A):

**JURANDIR
SOARES**



DISCIPLINA:

QUÍMICA



AULA Nº:

11



CONTEÚDO:

ISOMERIA



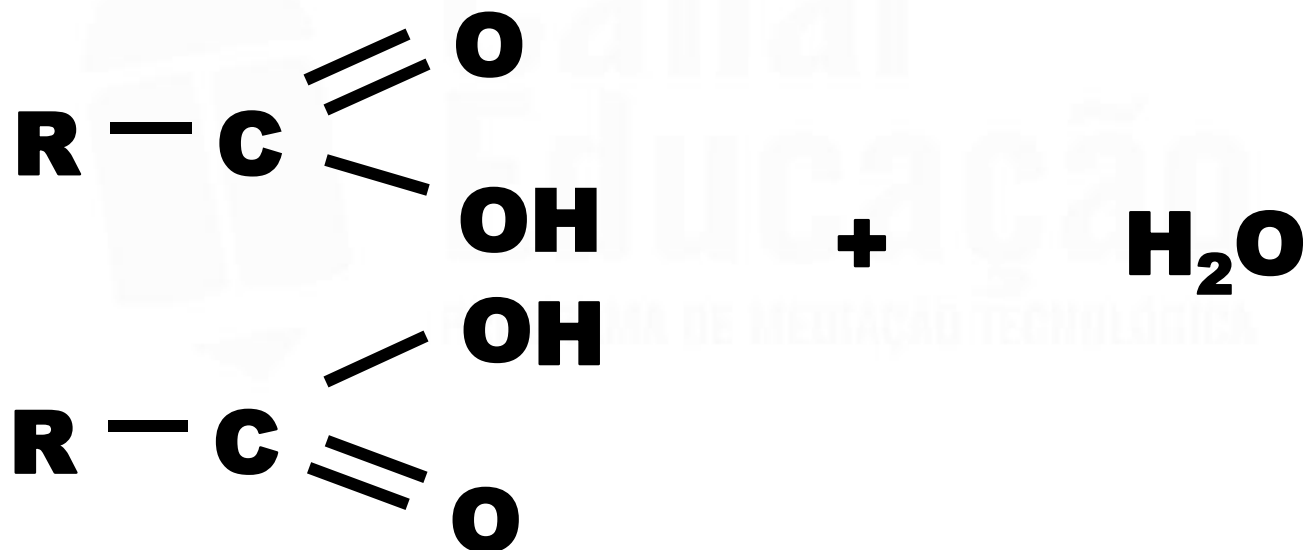
DATA:

09/06/2020

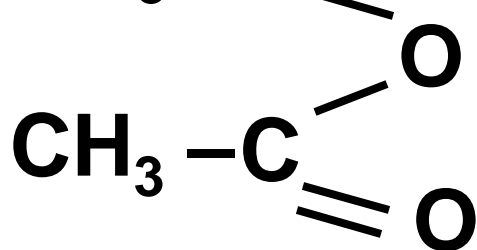
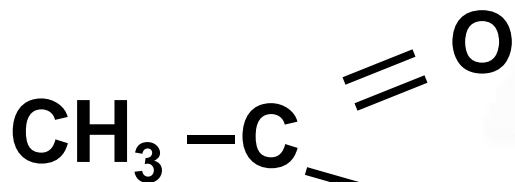
ANIDRIDOS DE ÁCIDO CARBOXÍLICO

São compostos obtidos pela desidratação de ácidos carboxílicos

ANIDRIDO



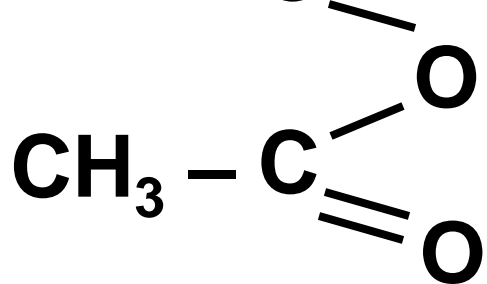
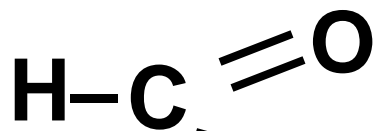
A **IUPAC** recomenda que seu nome seja igual ao(s) do(s) ácido(s) que o originou precedido do termo anidrido



OFICIAL

ANIDRIDO ETANÓICO

USUAL

ANIDRIDO ACÉTICO

OFICIAL

ANIDRIDO METANÓICO-ETANÓICO

USUAL

ANIDRIDO FÓRMICO-ACÉTICO

COMPOSTOS DE GRIGNARD

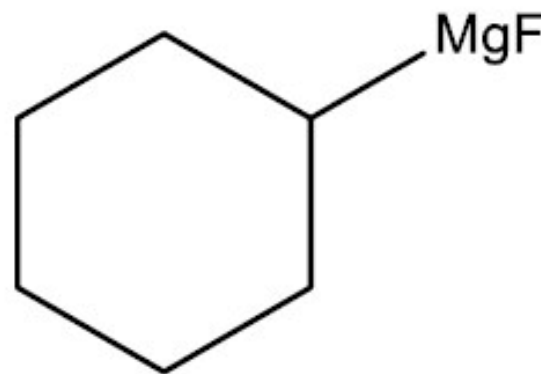
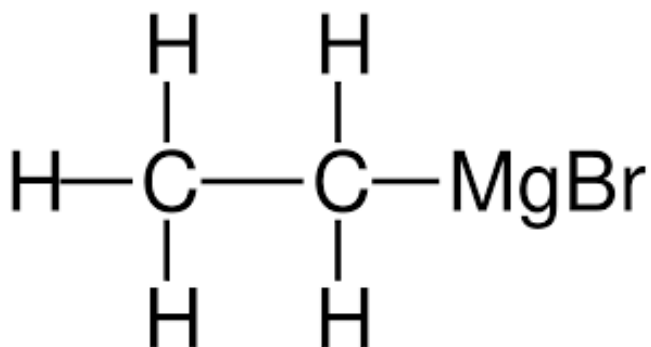
É todo composto que possui o grupo funcional: **R - MgX**

onde:

R é um radical orgânico.

X é um halogênio (**F, Cl, Br ou iodo**)

Exemplos:

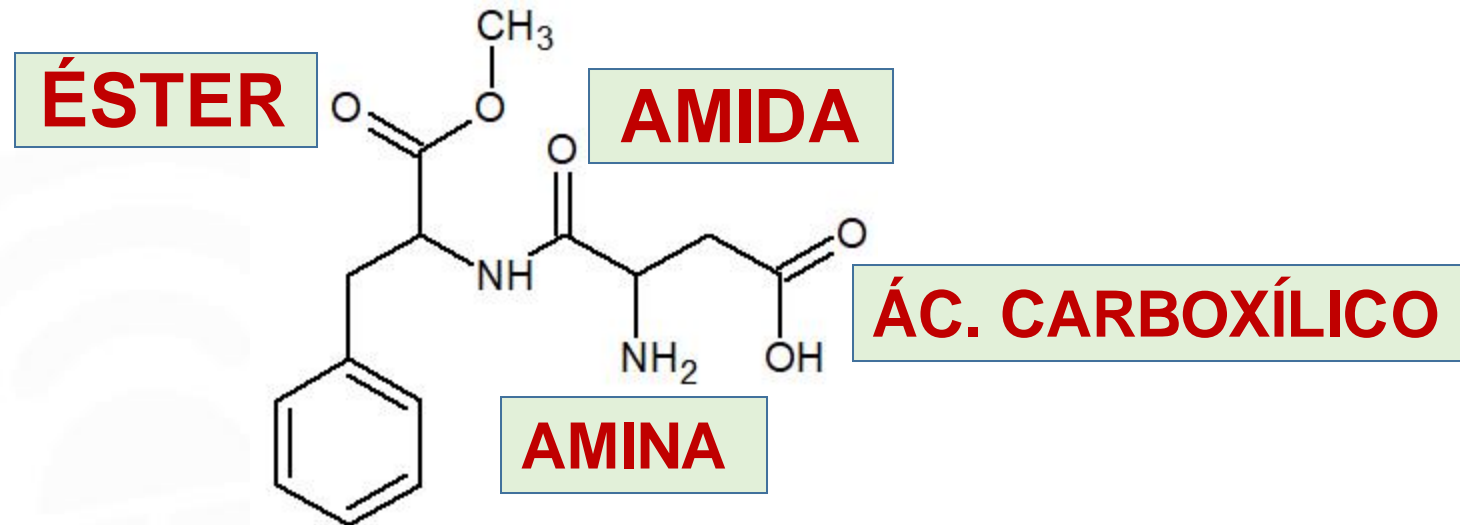


A IUPAC recomenda a seguinte regra:

nome do halogeneto **de** nome do radical **magnésio**



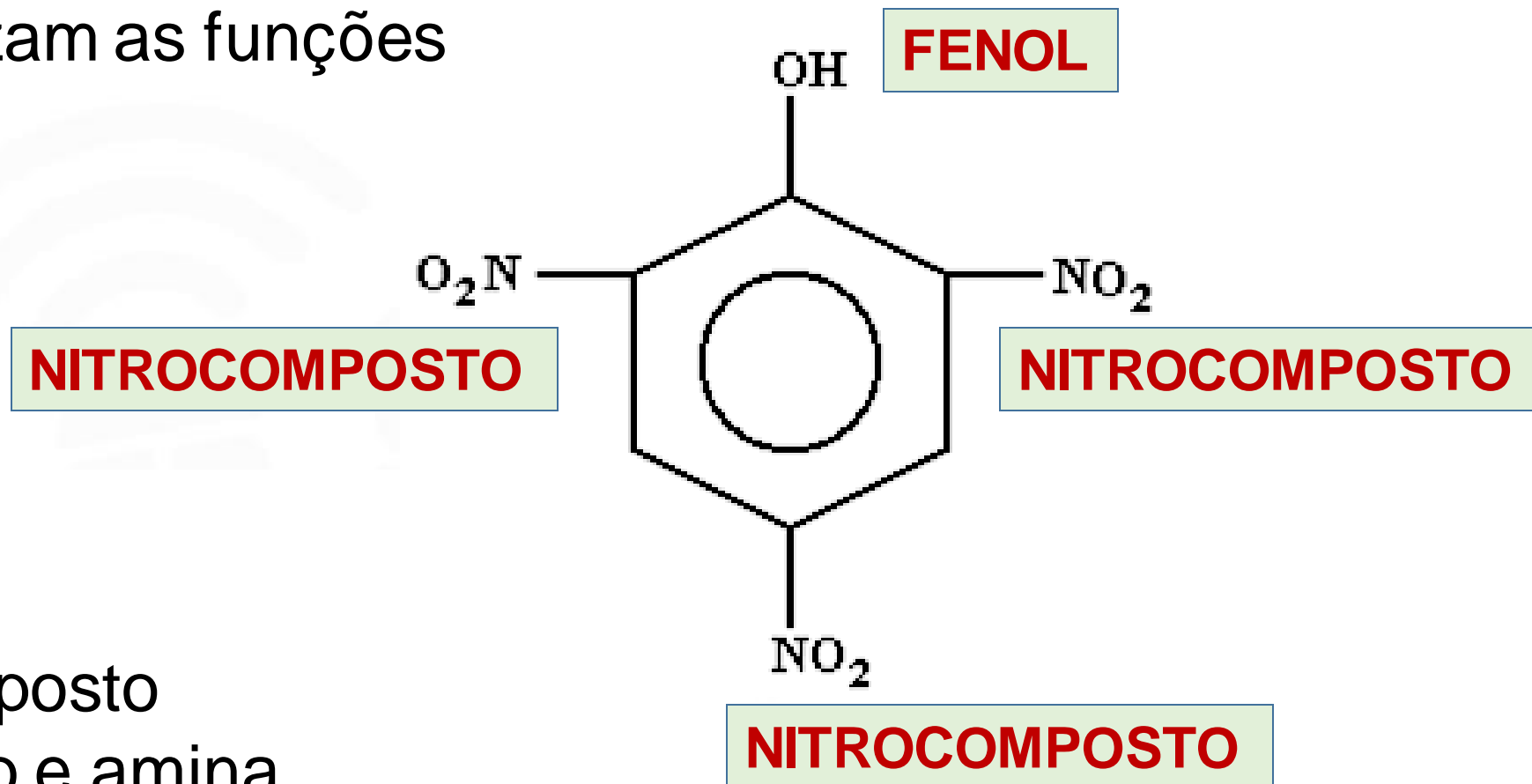
01. Observe o composto abaixo:



As funções orgânicas presentes na molécula são:

- a) éter, amida, amina e cetona.
- b) éter, amida, amina e ácido carboxílico.
- c) aldeído, amida, amina e ácido carboxílico.
- d) éster, amida, amina e cetona.
- e) éster, amida, amina e ácido carboxílico.

02. Os radicais presentes na estrutura do ácido pícrico, representado a seguir, caracterizam as funções



- a) enol e amida
- b) fenol e amina
- c) fenol e nitrocomposto
- d) ácido carboxílico e amina
- e) ácido carboxílico e nitrocomposto

ROTEIRO DE AULA

Conteúdos:

- ISOMERIA PLANA

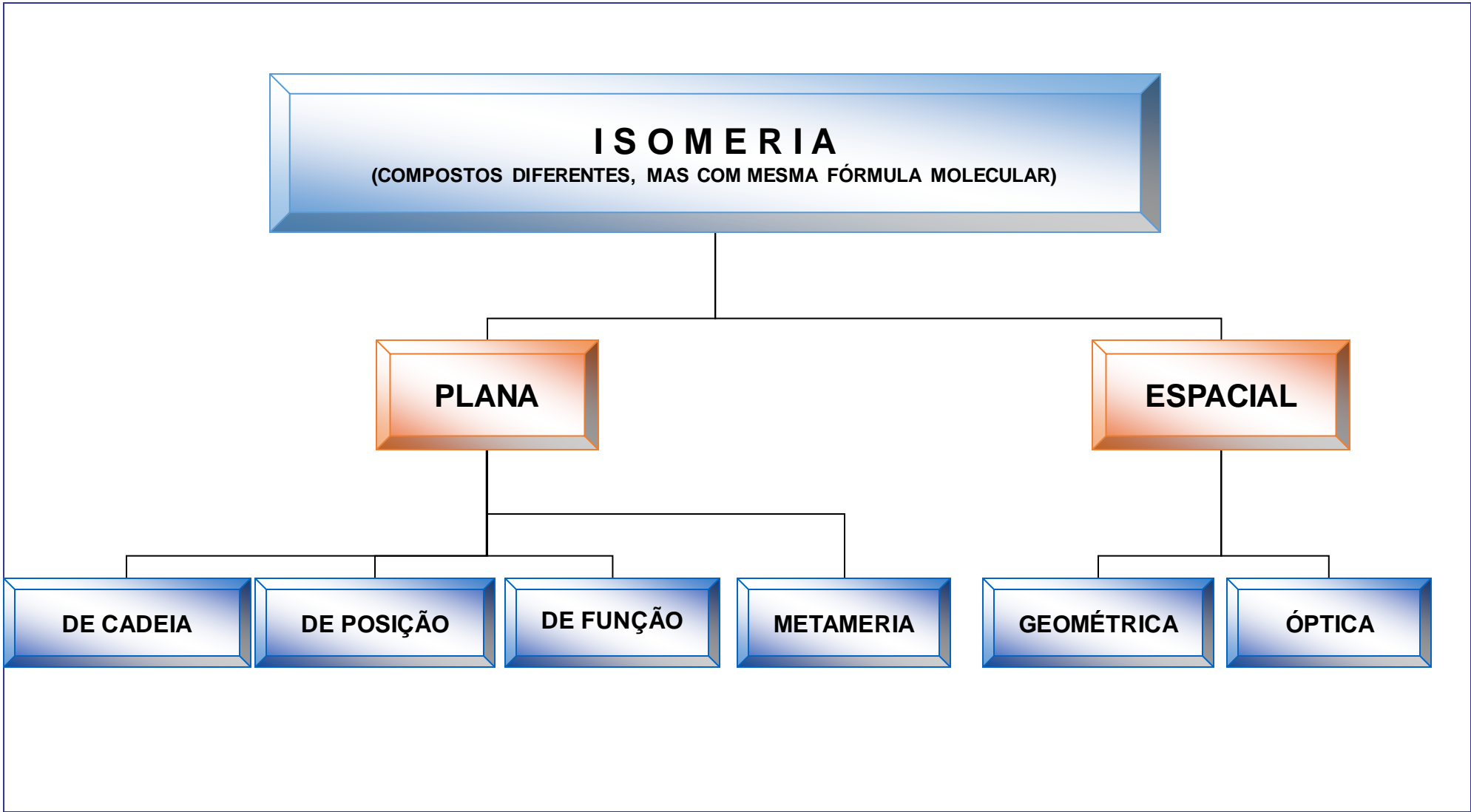
Objetivo da aula:

Apresentar a importância da **ISOMERIA** e correlacioná-la com o cotidiano do aluno.

ISOMERIA PLANA

EJA-VII

PROF: JURANDIR



ISOMERIA

Propriedade em que compostos diferentes são representados pela mesma fórmula molecular

ISOMERIA PLANA

É aquela que ocorre quando a diferença entre os isômeros pode ser explicada observando-se apenas as **FÓRMULAS ESTRUTURAIS PLANAS**.

