



EJA

CANAL SEDUC-PI5



PROFESSOR (A):

**JURANDIR
SOARES**



DISCIPLINA:

QUÍMICA



AULA Nº:

11



CONTEÚDO:

ISOMERIA



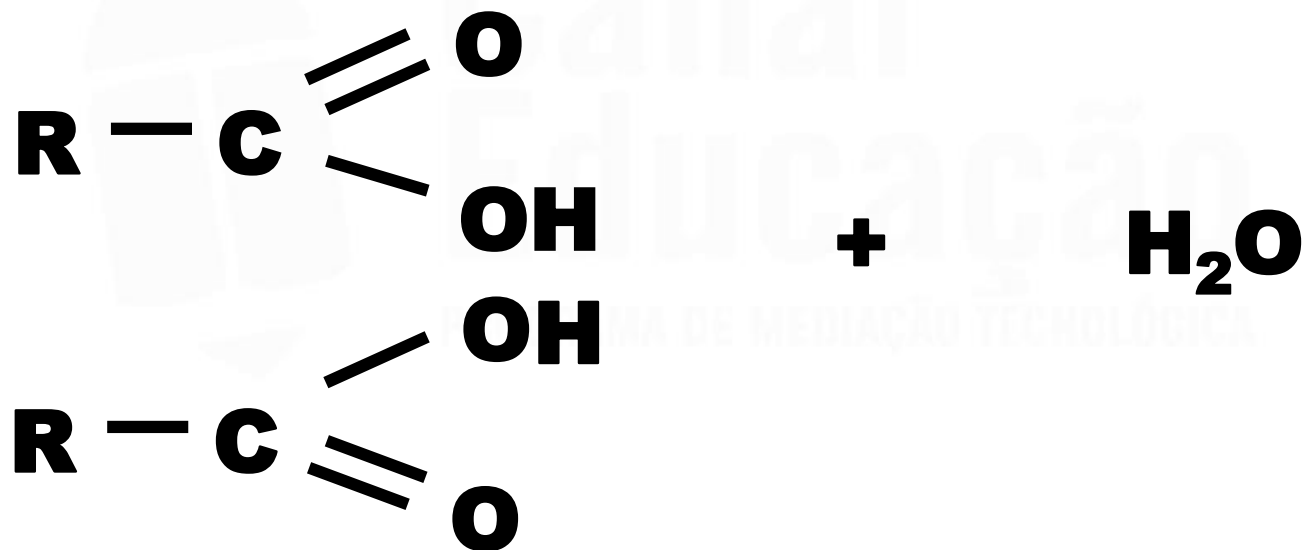
DATA:

16/06/2020

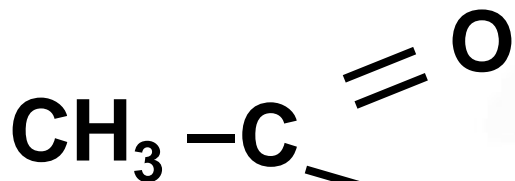
ANIDRIDOS DE ÁCIDO CARBOXÍLICO

São compostos obtidos pela desidratação de ácidos carboxílicos

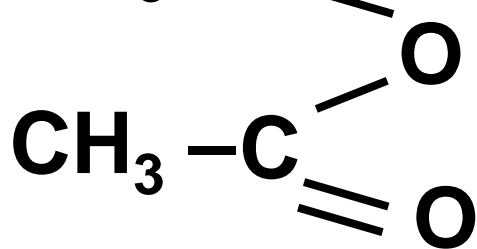
ANIDRIDO



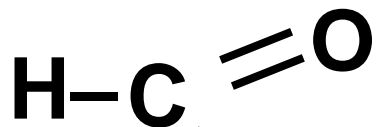
A **IUPAC** recomenda que seu nome seja igual ao(s) do(s) ácido(s) que o originou precedido do termo anidrido



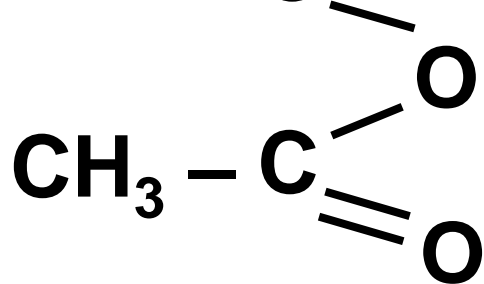
OFICIAL

ANIDRIDO ETANÓICO

USUAL

ANIDRIDO ACÉTICO

OFICIAL

ANIDRIDO METANÓICO-ETANÓICO

USUAL

ANIDRIDO FÓRMICO-ACÉTICO

COMPOSTOS DE GRIGNARD

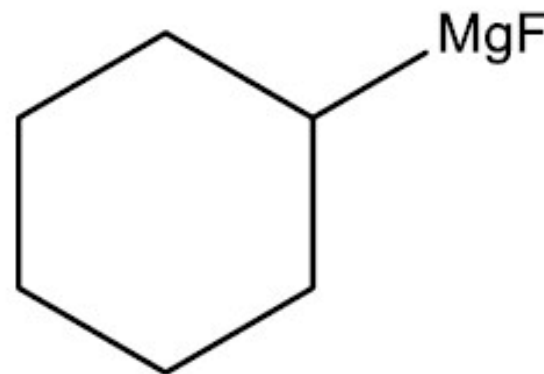
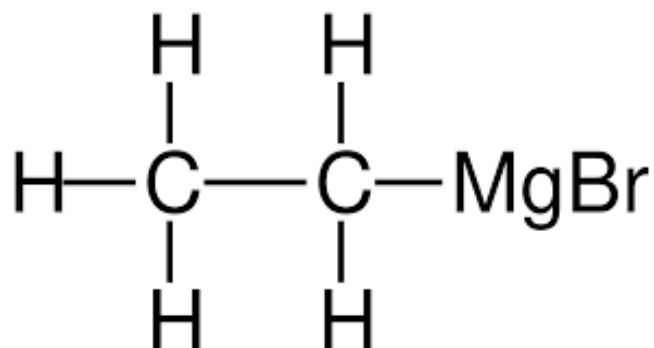
É todo composto que possui o grupo funcional: **R - MgX**

onde:

R é um radical orgânico.

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

Exemplos:



A IUPAC recomenda a seguinte regra:

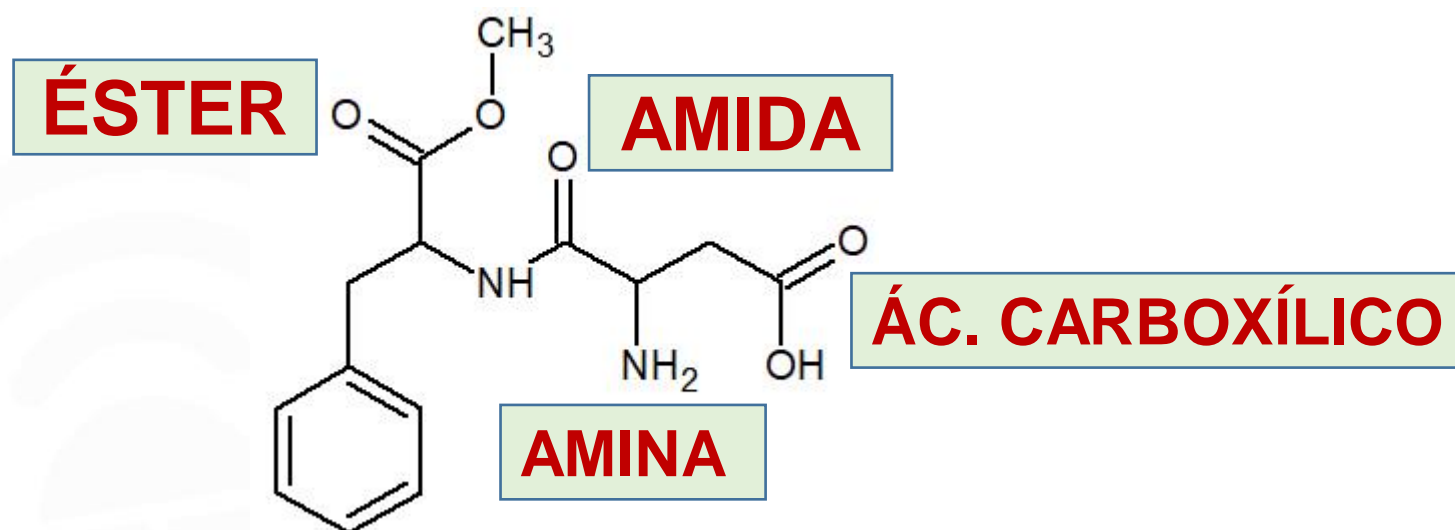
nome do halogeneto **de** nome do radical **magnésio**

$\text{CH}_3 - \text{MgCl}$ **CLORETO DE METIL MAGNÉSIO**

$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{MgBr}$ **BROMETO DE ETIL MAGNÉSIO**

 **MgI** **IODETO DE FENIL MAGNÉSIO**

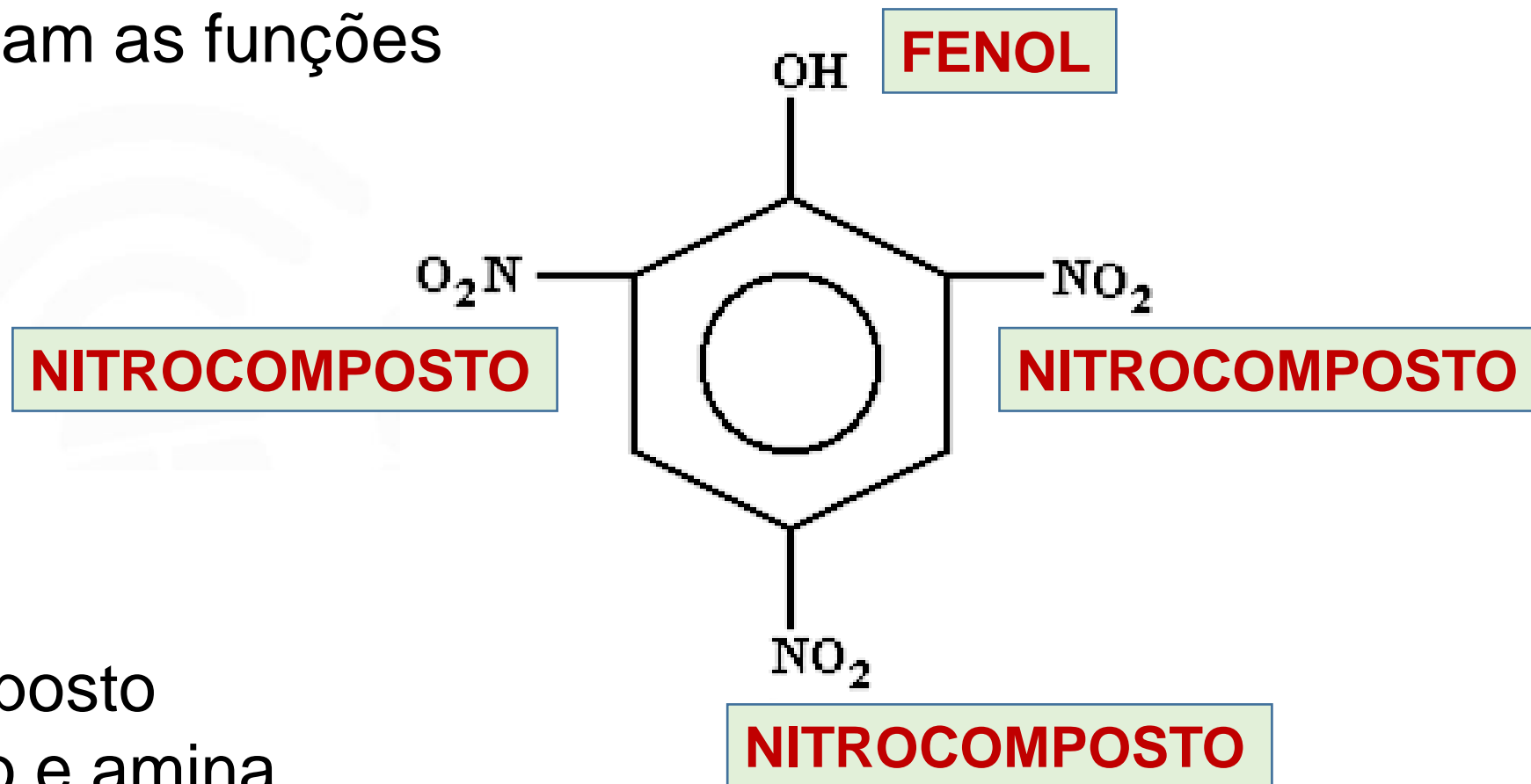
01. Observe o composto abaixo:



As funções orgânicas presentes na molécula são:

- éter, amida, amina e cetona.
- éter, amida, amina e ácido carboxílico.
- aldeído, amida, amina e ácido carboxílico.
- éster, amida, amina e cetona.
- 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

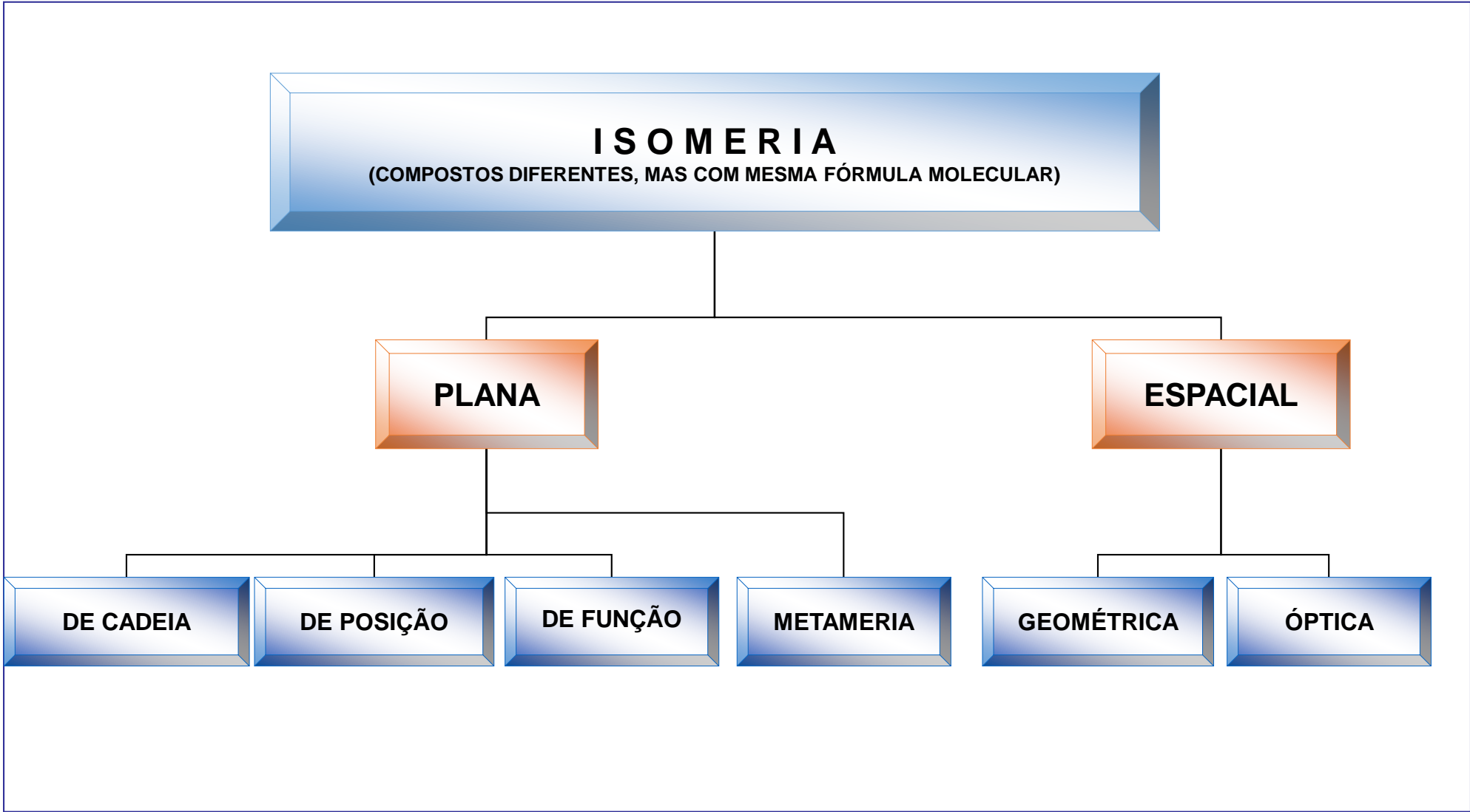
Objetivo da aula:

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

ISOMERIA PLANA

EJA-VII

PROF: JURANDIR

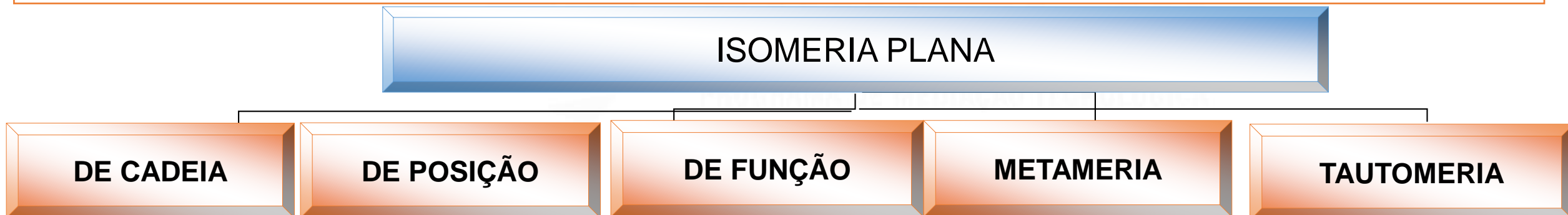


ISOMERIA

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**.



ISOMERIA PLANA DE CADEIA

Também chamada isomeria de núcleo, é aquela em que os isômeros têm **CADEIAS** ou **NÚCLEOS DIFERENTES**.

