

3ª Série



BEM VINDO! CANAL SEDUC-PIB

PROFESSOR: FELIPE ROSAL

DISCIPLINA: QUÍMICA

CONTEÚDO: ISOMERIA PLANA

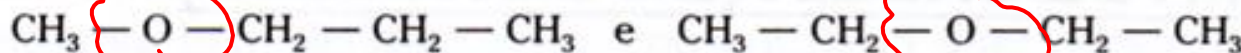
Aula 02

METAMERIA OU ISOMERIA DE COMPENSAÇÃO

Também chamada de isomeria de compensação, é aquela em que os isômeros diferem pela posição de um **heteroátomo** na cadeia.

DIFERENTE

1º exemplo: $C_4H_{10}O$

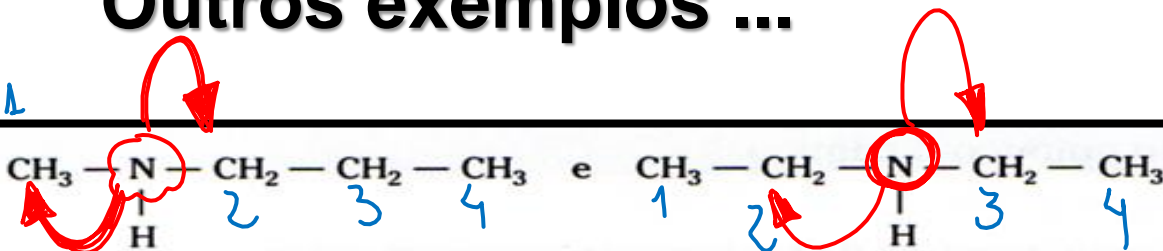


HETEROÁTOMO

METAMERIA OU ISOMERIA DE COMPENSAÇÃO

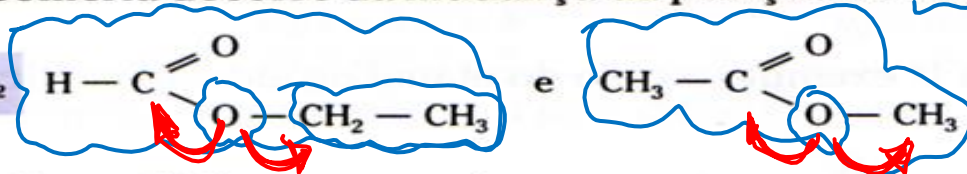
Outros exemplos ...

2º exemplo: $C_4H_{11}N$



Nesse caso, a isomeria decorre da mudança da posição do heteroátomo nitrogênio.

3º exemplo: $C_3H_6O_2$

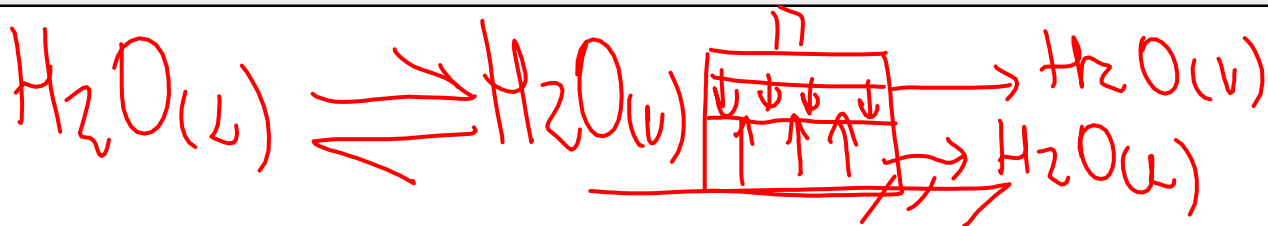


Nesse exemplo, é mais fácil enxergar o alongamento e encurtamento da cadeia carbônica.

TAUTOMERIA OU ISOMERIA DINÂMICA

Existe um caso particular de isomeria em que os dois isômeros ficam em equilíbrio dinâmico.

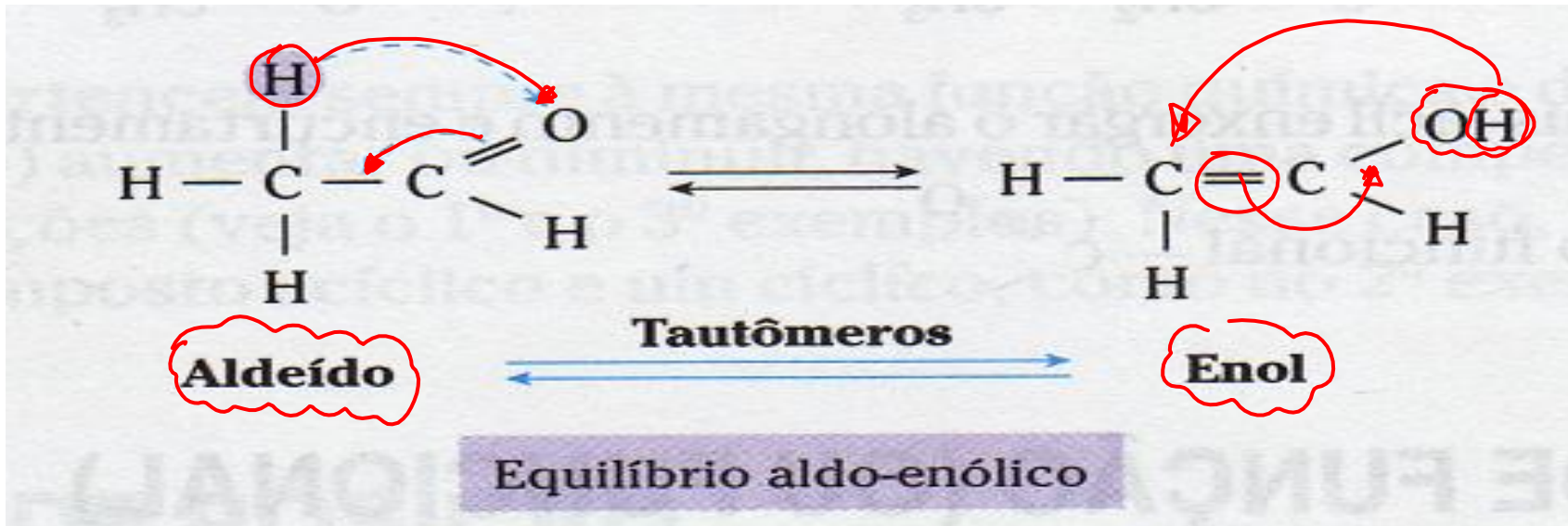
É chamada particularmente **TAUTOMERIA**.



Os casos mais comuns de tautomeria ocorrem entre:

1. Aldeído e enol; \rightleftharpoons (ALDO-ENÓLICO) \rightarrow
2. Cetona e enol. \rightleftharpoons (CETO-ENÓLICO) \rightarrow

Exemplo de tautomeria envolvendo aldeído e enol.



Exemplo de tautomeria envolvendo cetona e enol.

