# Isomeria

Aluno: _____

Turma: _____

## Isomeria plana

1. A isomeria é um fenômeno muito comum nos compostos orgânicos. À medida que há um aumento no número de átomos de carbono em uma cadeia, maiores são as possibilidades de isomerismo. Com relação a esse fenômeno, assinale V para as afirmativas verdadeiras e F para as falsas.

( ) A isomeria estuda os compostos que apresentam a mesma composição química, porém estruturas e propriedades diferentes.

( ) A isomeria geométrica ocorre em compostos saturados e acíclicos.

( ) A isomeria espacial ou estereoisomeria depende da fórmula estrutural plana das moléculas.

( ) Os isômeros planos apresentam a mesma fórmula estrutural, porém fórmulas moleculares e propriedades diferentes.

( ) A isomeria plana depende da localização dos átomos na molécula quando se consideram suas disposições no espaço.

2. Quando compostos podem ser diferenciados por meio da fórmula estrutural plana, pertencem ao grupo dos isômeros planos. Encontre no caça-palavras os diferentes tipos de isomeria plana.

| | | | | | | | | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| A | Q | W | E | R | T | Y | U | I | O | I | O | P | T | A | S |
| F | U | N | Ç | A | O | A | S | D | F | G | H | J | A | K | L |
| Z | X | C | V | B | N | M | Q | W | E | R | T | Y | U | U | I |
| A | S | D | F | G | H | J | K | L | Ç | Z | X | C | T | V | B |
| N | M | Q | W | E | R | T | Y | U | I | O | P | A | O | S | D |
| F | G | H | J | K | O | L | Ç | Z | X | C | V | B | M | N | M |
| Q | W | E | R | T | Y | A | U | I | O | P | A | S | E | D | F |
| G | H | J | K | L | Ç | Z | Ç | X | C | V | B | N | R | M | Q |
| W | E | R | T | Y | U | I | O | A | P | A | S | D | I | F | G |
| H | J | K | L | Ç | Z | O | X | C | S | V | B | N | A | M | Q |
| W | E | R | T | Y | A | U | I | O | P | N | A | S | D | F | G |
| H | J | K | L | Ç | Ç | Z | X | C | V | B | E | N | M | Q | W |
| E | R | T | I | Y | U | I | O | P | A | S | D | P | F | G | H |
| J | K | S | L | Ç | Z | X | C | V | B | N | M | Q | M | W | E |
| R | O | T | Y | U | I | O | P | A | S | D | F | G | H | O | J |
| P | K | L | Ç | Z | X | C | V | B | N | A | I | E | D | A | C |

LIVEWORKSHEETS

3. Relacione corretamente as fórmulas estruturais com seu respectivo tipo de isomeria plana.

1. Isomeria de cadeia
2. Isomeria de posição
3. Isomeria de compensação
4. Isomeria de função
5. Tautomeria

( ) $H_2C(OH) — CH_2 — CH_3$ e $H_3C — CH(OH) — CH_3$

( ) $H_3C — CO — CH_3$ e $H_2C = C(OH) — CH_3$

( ) $H_3C — CH_2 — CH_2 — COOH$ e $H_3C — CH(CH_3) — COOH$

( ) $H_3C — NH — CH_2 — CH_2 — CH_3$ e $H_3C — CH_2 — NH — CH_2 — CH_3$

( ) $H_3C — CH_2 — COH$ e $H_3C — CO — CH_3$

LIVEWORKSHEETS