

✓ ZÁPIS VŠECHNYCH MOŽNOSTÍ ISOMERŮ

- CHLORPENTAN (3)
- PROPANOL (2)
- DIHYDROXYBENZEN (3)
- TRI BROMBENZEN (3)

(C) BUTANOL X DIETYLETER
ETANOL X DIMETYLETER

- (D) VINYLALKOHOL X ETANAL
PROPEN - 2-OL X PROPANON
2-OXOPROPANOVÁ (PYRUVAT) X 2-HYDROXYPROP-EN-1-OL

CHO-
EOL

KONFIGURAČNÍ ISOMERY (STEREOMERY)

- (A) GEOMETRICKÉ ISOMERY (CIS-TRANS)
(B) OPTICKÉ ISOMERY (OPTICKÉ ANTIPODY = ENANTIOMERY)

(A) LÍŽÍ SE KONFIGURACÍ NA ⊕ NEBO NA CÍKLECH

- CIS-BUT-2-EN X TRANS-BUT-2-EN
CIS-1,2-DIMETHYLCYKLOHEXAN X TRANS-1,2-DIMETHYLCYKLOHEXAN

(B)

LÍŽÍ SE CHOVÁNÍM VČETI ROVINĚ POL. SVĚTLA
JEDEN PRAVOTOČNÝ, DRAHÝ LEVOTOČNÝ

- D(-) KYS. MLÉČNÁ X L(+) KYS. MLÉČNÁ
D(+) GLYCERALDEHYD X L(-) GLYCERALDEHYD

▶ JEV KDY SLOUČENINŮ O STEJNÉM
SUMÁRNÍM (SOUBORNÉM) VZORCI SE
LÍŽÍ STRUKTURA

(A) KONSTITUCÍ (POUHOV A POŘADÍM
ATOMŮ A VÁZEB)
KONSTITUČNÍ ISOMERY

(B) KONFIGURACÍ (PROSTOROVÍM USP. ATOMŮ
V MOLEKULE)

KONFIGURAČNÍ (STEREOMERY)

◊ ISOMERY SE LÍŽÍ FYZ. A CHEM. VLASTNOSTI. ◊

KONSTITUČNÍ ISOMERY

- (A) - ŘETĚZOVÉ → LÍŽÍ SE TYPEM VHL. ŘETĚZCE
- POLOHOVÉ → LÍŽÍ SE POLOHOVÝMI SKUPINAMI (NAL. VÁZBY)
- FUNKČNÍ (SKUPINOVÁ) → LÍŽÍ SE TYPEM FUNKC.
- TAUTOMERIE → LÍŽÍ SE POLOHOVÝMI VÁZBY
A DRUHÝM DVOJNÝM VÁZBY

- OD BUTANU → 2 } UMĚT NAPSAT, POJMEHOVAT
PENTANU → 3
HEXANU → 5

DEKAN → 75
TRIAKONTAN → 4.10⁹