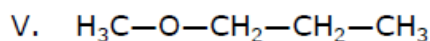
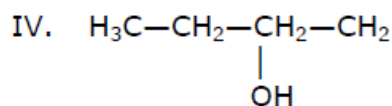
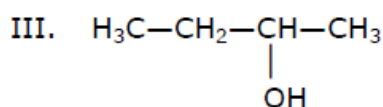
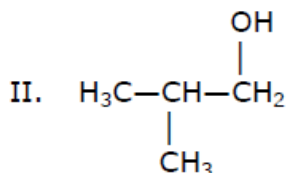
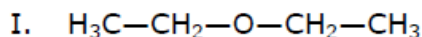


47. Isomeria é o fenômeno pelo qual duas substâncias compartilham a mesma fórmula molecular, mas apresentam estruturas diferentes, ou seja, o rearranjo dos átomos difere em cada caso. Observe as estruturas apresentadas a seguir, com a mesma fórmula molecular $C_4H_{10}O$:

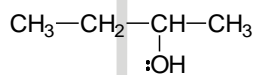


Assinale a opção em que as estruturas estão corretamente associadas ao tipo de isomeria.

- A) Isomeria de função — II e III.
- B) Isomeria de cadeia — III e IV.
- C) Isomeria de compensação — I e V.
- D) Isomeria de posição — II e IV.

Tratamos como isômeros os compostos que possuem a mesma fórmula molecular, mas são diferentes em suas propriedades físicas e/ou químicas. No caso, o composto I e o composto V apresentam isomeria de compensação (ou metameria). Os compostos II e III apresentam isomeria de cadeia e/ou posição. Os compostos III e IV descrevem uma mesma substância desde que o composto IV possua uma fórmula plana correta. Os compostos II e IV são isômeros de função. Diante do discutido, o item correto é **C**.

Importante frisar que a fórmula estrutural plana correta do composto IV seria:



Item C