

異性体練習問題

次の条件を満たす化合物の異性体をすべて構造式で記せ。シス-トランス異性体がある場合区別して記し、不斉炭素原子が存在する場合は該当する炭素原子の右上に*を記せ。

- (1) 分子式 C_5H_{12} で表される。
- (2) 分子式 $C_4H_{11}Br$ で表される。
- (3) 分子式 C_4H_8 で表される。
- (4) 分子式 $C_4H_{10}O$ で表される。
- (5) 分子式 C_3H_7ClO で表される。
- (6) 分子式 C_3H_6O で表される。
- (7) 分子式 C_7H_8O で表されベンゼン環を持つ。
- (8) 分子式 $C_6H_4ClBr_2$ で表されベンゼン環を持つ。