

## 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  $\text{C}_5\text{H}_{12}$  で表される。
- (2) 分子式  $\text{C}_4\text{H}_{11}\text{Br}$  で表される。
- (3) 分子式  $\text{C}_4\text{H}_8$  で表される。
- (4) 分子式  $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$  で表される。
- (5) 分子式  $\text{C}_3\text{H}_7\text{ClO}$  で表される。
- (6) 分子式  $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$  で表される。
- (7) 分子式  $\text{C}_7\text{H}_8\text{O}$  で表されベンゼン環を持つ。
- (8) 分子式  $\text{C}_6\text{H}_4\text{ClBr}_2$  で表されベンゼン環を持つ。