# **Verifica finale delle conoscenze/competenze acquisite**

1. Quale dei due acidi è in configurazione *cis*?
2. Quale dei due acidi è in configurazione *trans*?
3. Perché la reazione di isomerizzazione non avviene spontaneamente a T ambiente?
4. Descrivere il ruolo del Br2 e della luce UV nella reazione.
5. Scrivere il meccanismo di reazione.
6. Disegnare il profilo energetico (coordinata di reazione) del processo in esame.
7. Perché il pKa dell’acido maleico è inferiore a quello del fumarico?

## **Vero o Falso (Giustificare brevemente la risposta)**

1. L’acido fumarico è più stabile dell’acido maleico.
2. L’acido maleico è meno solubile in acqua del fumarico.
3. Questa è una reazione radicalica non catalizzata.