

Soluzioni per il tuo controllo

1. Le reazioni redox implicano trasferimento di elettroni: una specie si ossida perdendo elettroni e un'altra si riduce acquistandoli.

Risposta errata. Si veda il paragrafo 17.1.

2. Il numero di ossidazione è la carica formale di un atomo e serve per identificare ossidazioni e riduzioni nelle reazioni.

Risposta errata. Si veda il paragrafo 17.2.

3. Le redox implicano variazione del numero di ossidazione; le reazioni acido-base implicano trasferimento di protoni senza variazione degli elettroni.

Risposta errata. Si veda il paragrafo 17.2.3.

4. Le redox sono fondamentali nel metabolismo energetico, nel funzionamento di enzimi e coenzimi e nel ruolo di metalli come ferro e rame.

Risposta errata. Si veda il paragrafo 17.3.

5. Deidrogenazione = ossidazione (perdita di H); idrogenazione = riduzione (acquisto di H).

Risposta errata. Si veda il paragrafo 17.3.2.