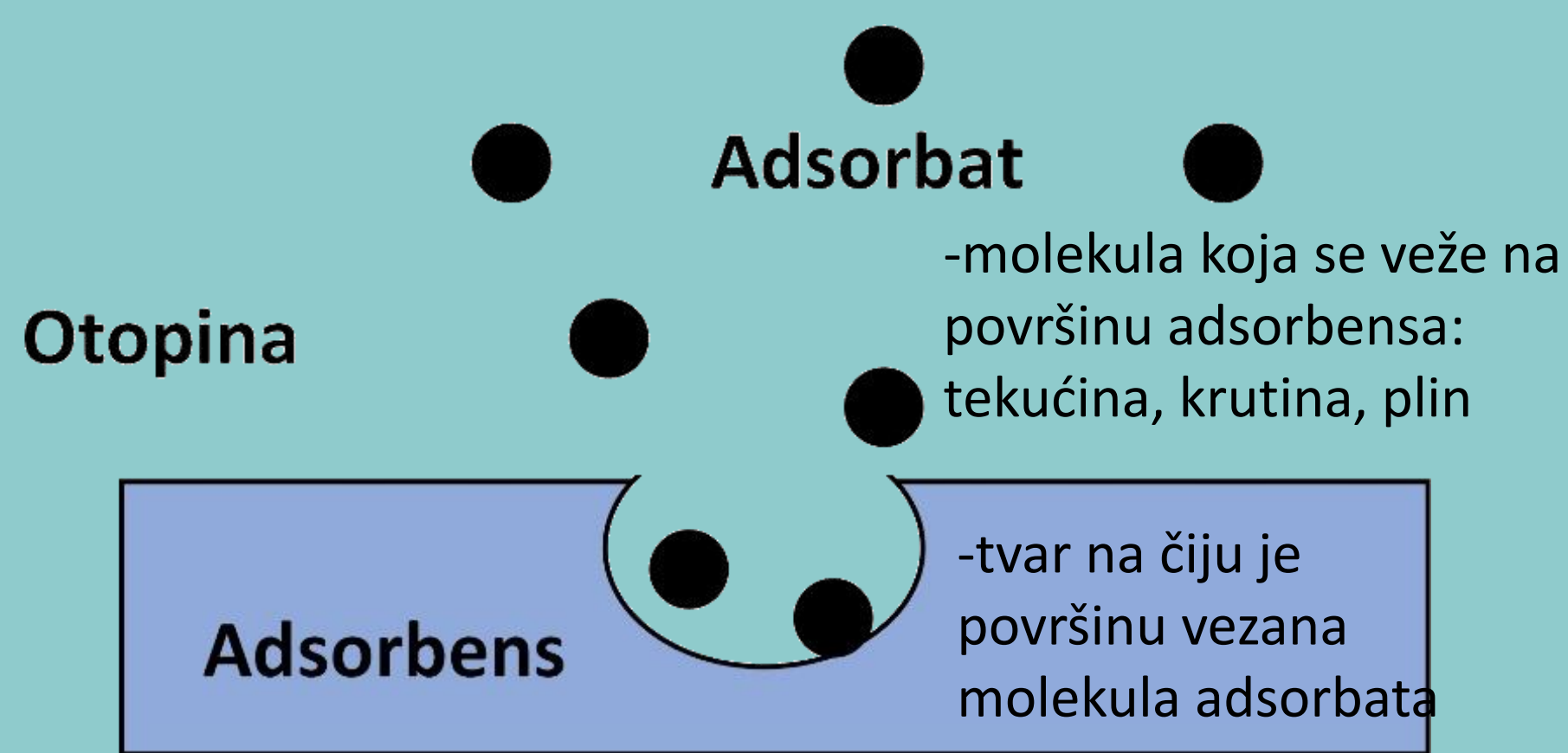


Energijska stanja u procesu adsorpcije

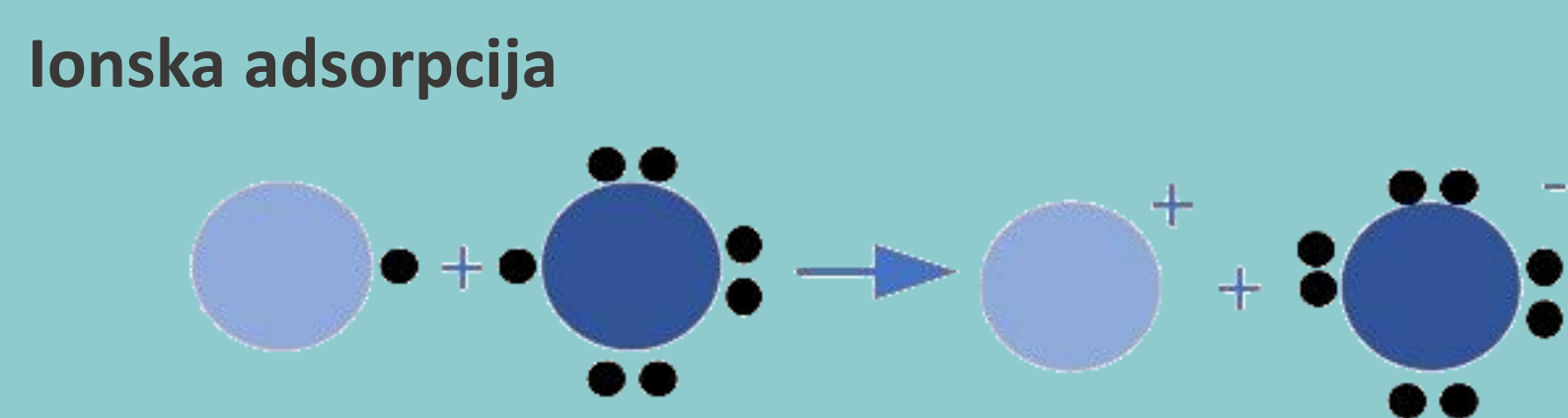
ADSORPCIJA

-proces vezanja molekula na površinu neke tvari



Adsorbens → Prehrambeno vlakno

Adsorbat → Polifenoli



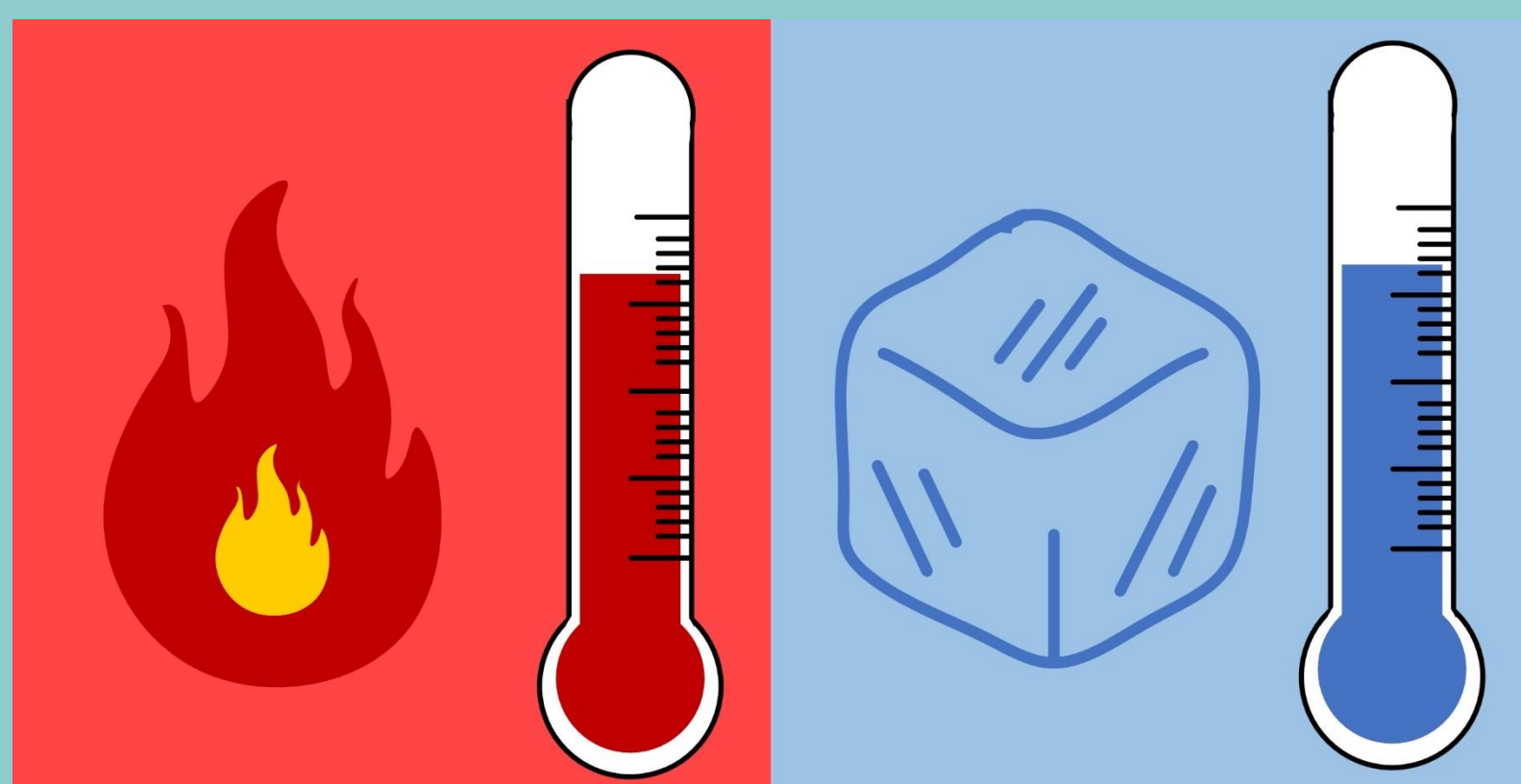
Energija pokreće adsorpciju.

Tijekom adsorpcije dolazi do promjena u energijama.

ENERGIJSKE PROMJENE

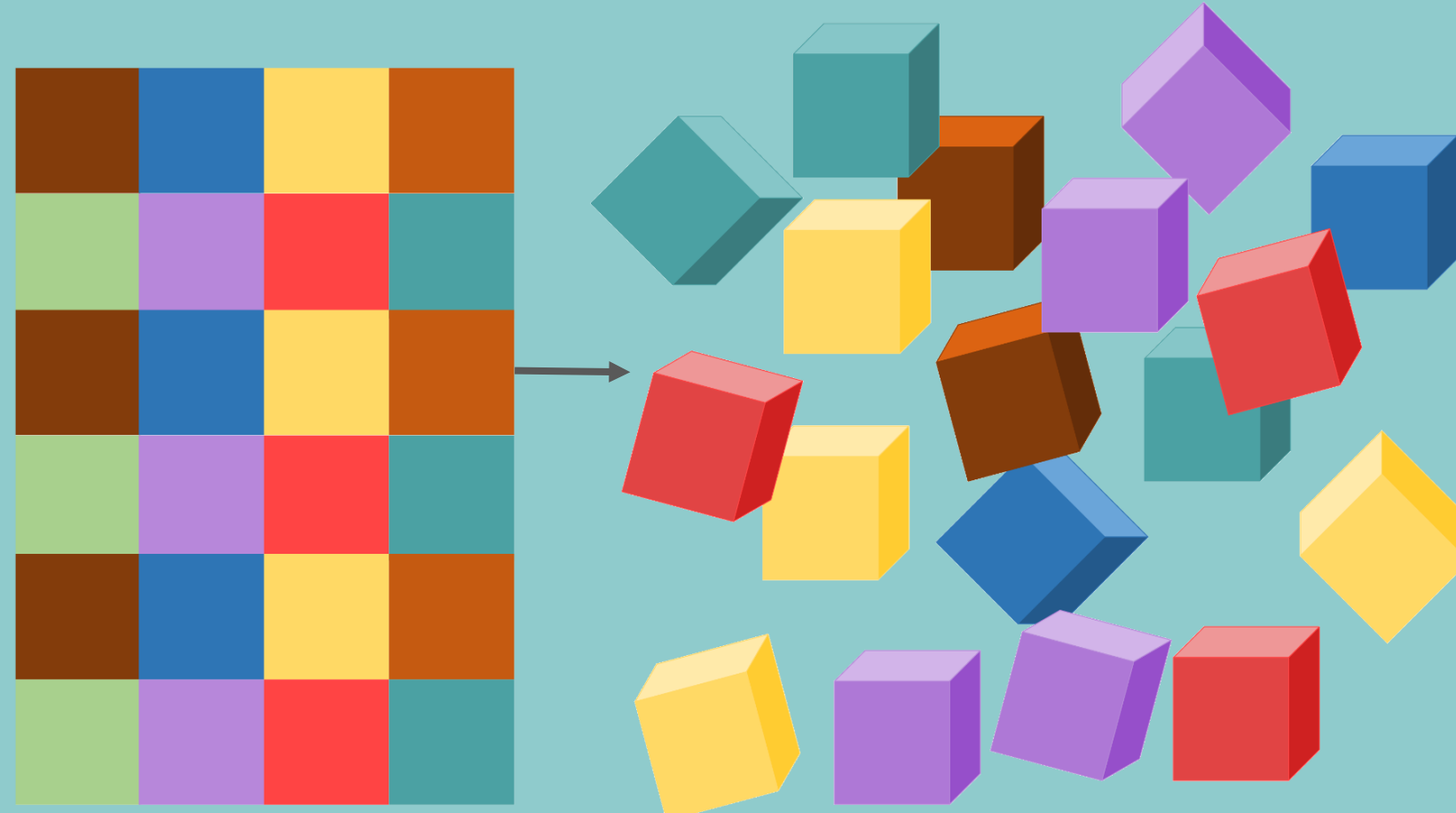
Promjena entalpije ΔH

Egzotermna ili endotermna reakcija



Promjena entropije ΔS

Vjerojatnost interakcija



Promjena slobodne entalpije ΔG

Spontano Nije spontano



Entalpija je toplina koju sustav razmjeni.

Entropija je mjera za nered.

Određuje se spontanost interakcija.

ΔH

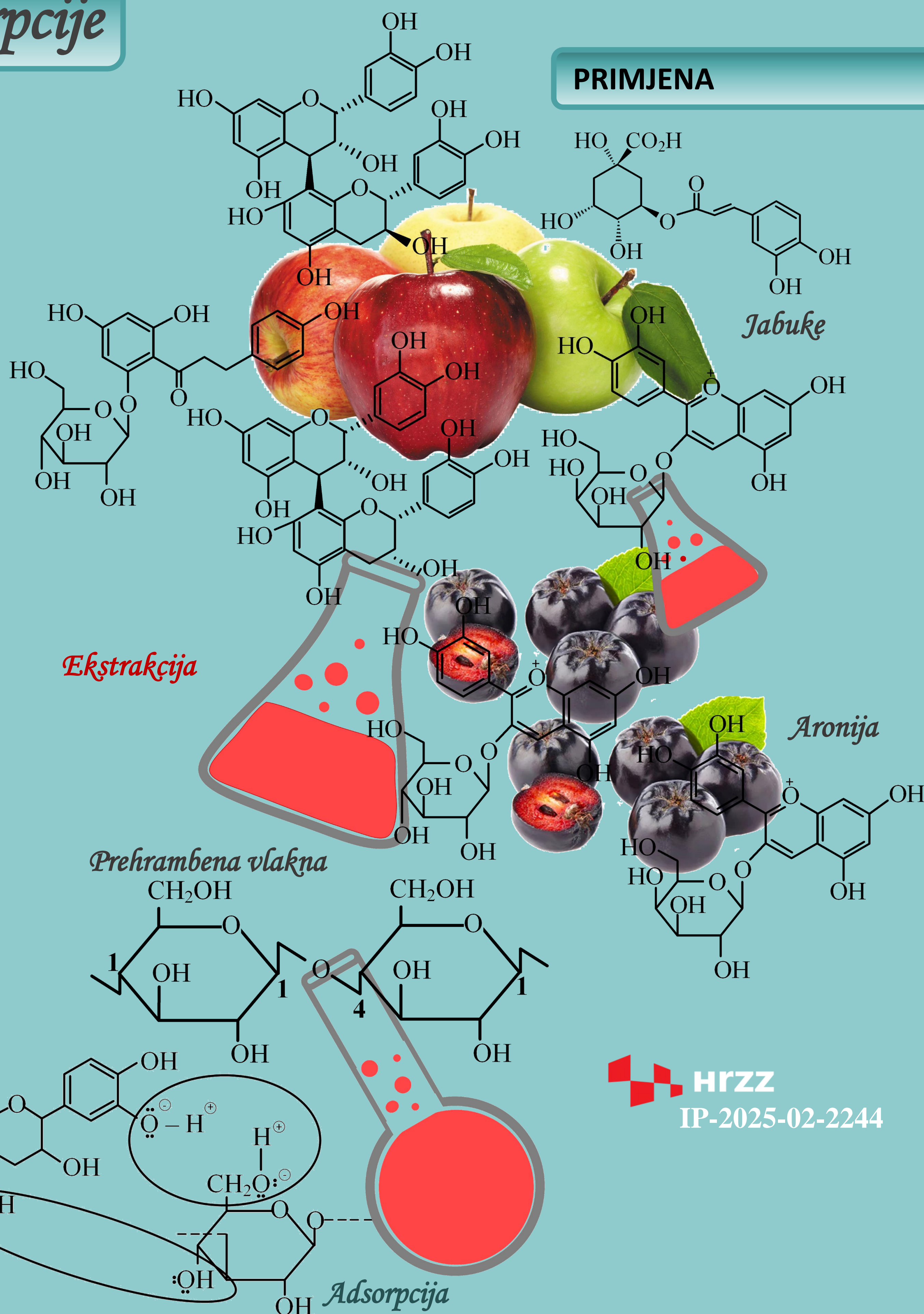
Toplina se oslobađa ili je potrebna da bi se odvijala reakcija.

ΔS

Povećana ili smanjena vjerojatnost interakcija.

ΔG

Reakcija će krenuti spontano ili ne.



PRIMJENA

HRZZ
IP-2025-02-2244