

Termoquímica

◦ Fatores que influenciam na entalpia

1. Fase de agregação das partículas
2. Alotropia dos reagentes e produtos
3. Temperatura
4. Pressão
5. Quantidade de matéria
6. Meio reacional

Termoquímica



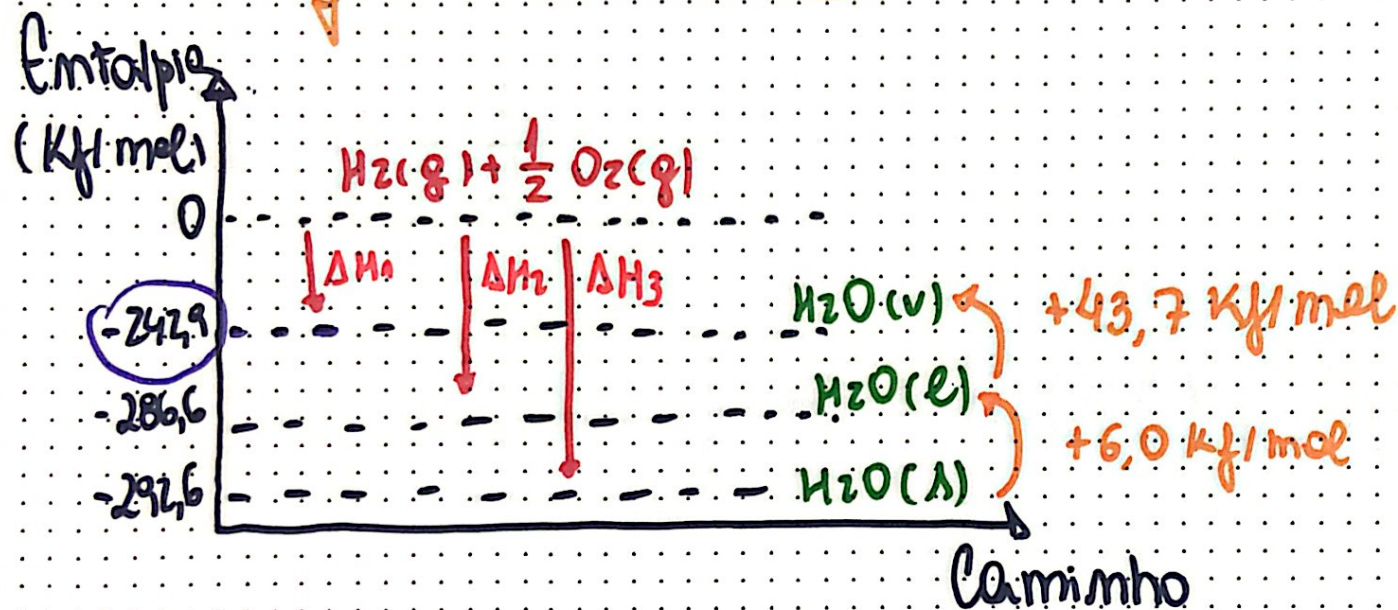
↑ 43,7 kJ



↑ 6 kJ/mol



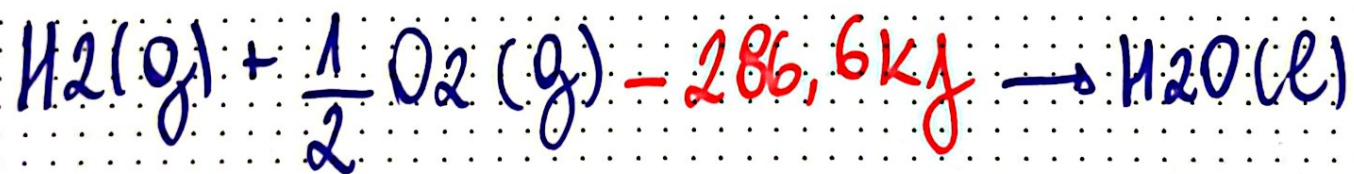
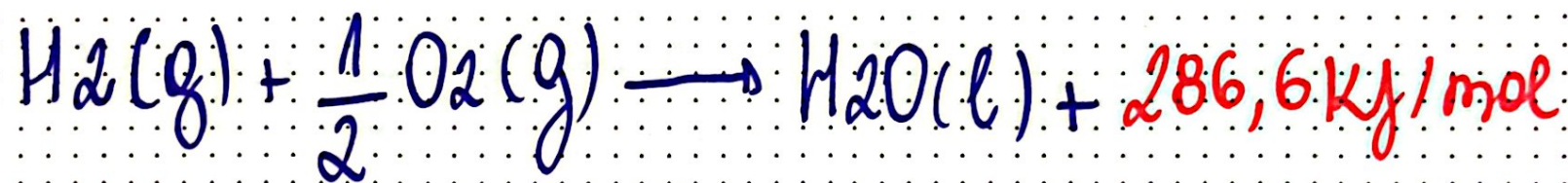
Termoquímica



Aumenta a agitação das moléculas

Aumenta entalpia (H)

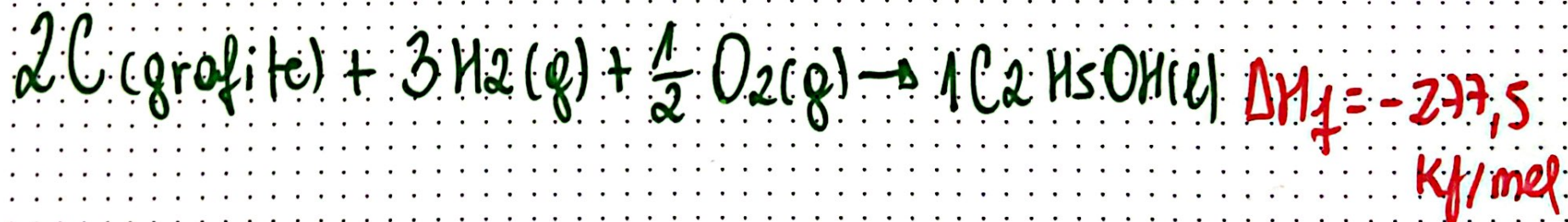
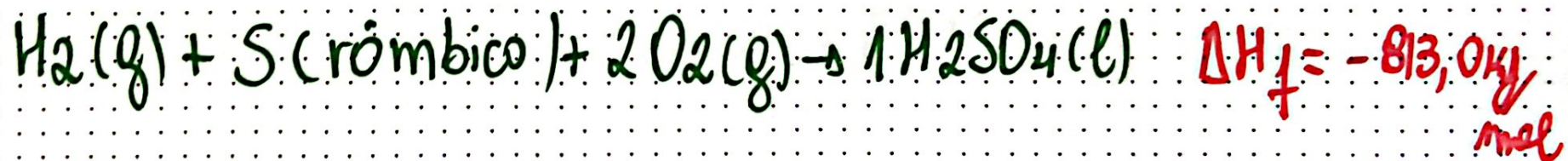
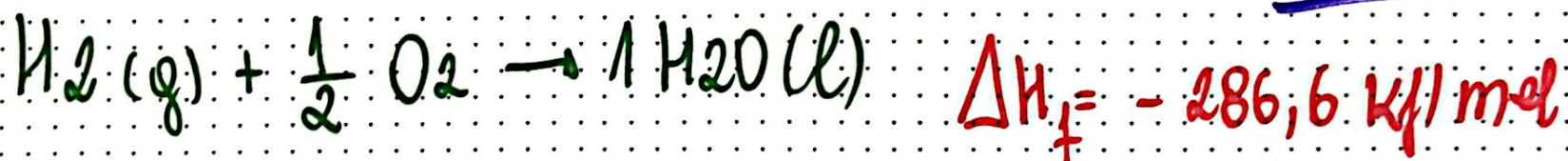
Equação termoquímica



Variações da entalpia

→ Entalpia padrão de formação (ΔH_f°)

Entalpia necessária para formação de uma substância composta a partir de substâncias simples



→ Entalpia de combustão

↳ sempre reação exotérmica

↳ entalpia liberada em combustões completas

