

## TERMODINAMIKA

1. Ali se iz vode obarja kalcit? Zapiši potencialno reakcijo.
2. Kako bi lahko napovedal, ali bo zares potekala?
3. Ali so naravni sistemi odprti ali zaprti?
4. Kaj pomeni ravnotežje?
5. Navedi primer neravnotežja, metastabilnega stanja in ravnotežja.
6. Ali v geoloških reakcijah tlak lahko obravnavamo kot konstanten?
7. Kaj vpliva na to, ali reakcija poteka ali ne?
8. Kaj je entalpija?
9. Kaj je entropija?
10. Kako uporabimo Gibbsovo prosto energijo?
11. Kaj je ravnotežna konstanta? Zapiši jo za reakcijo obarjanja kalcita.
12. Kaj je pH?
13. Navedi primer reakcije, ki je odvisna od pH.
14. Kaj je to Eh.
15. Navedi primer reakcije, kjer se bo Eh spremenil.
16. Zapiši povezavo med Gibbsovo prosto energijo, ravnotežno konstanto Eh in pH.

## TERMODINAMIKA

1. Ali se iz vode obarja kalcit? Zapiši potencialno reakcijo.
2. Kako bi lahko napovedal, ali bo zares potekala?
3. Ali so naravni sistemi odprti ali zaprti?

4. Kaj pomeni ravnotežje?
5. Navedi primer neravnotežja, metastabilnega stanja in ravnotežja.
6. Ali v geoloških reakcijah tlak lahko obravnavamo kot konstanten?
7. Kaj vpliva na to, ali reakcija poteka ali ne?
8. Kaj je entalpija?
9. Kaj je entropija?
10. Kako uporabimo Gibbsovo prosto energijo?
11. Kaj je ravnotežna konstanta? Zapiši jo za reakcijo obarjanja kalcita.
12. Kaj je pH?
13. Navedi primer reakcije, ki je odvisna od pH.
14. Kaj je to Eh.
15. Navedi primer reakcije, kjer se bo Eh spremenil.
16. Zapiši povezavo med Gibbsovo prosto energijo, ravnotežno konstanto Eh in pH.