

### VAD BETYDER ORDEN?

- Temperatur
- Totaltryck
- Koncentration
- Jämviktsreaktion
- Jämvikt
- Kemisk jämvikt
- Förskjutning
- Smog
- Motverka

### VAD HAR DU LÄRT DIG?

Ge exempel på något som du lärt dig genom att titta på utbildningsklippet.

## LE CHÂTELIERS PRINCIP

EDU991167

### FRÅGA

Beskriv med egna ord på ett ungefär hur Le Châteliers princip fungerar.

### UNDERSÖK

1. Ett exempel på kemisk jämvikt skulle kunna vara en skål med vatten och några iskuber. Så länge temperaturen hålls vid 0°C kommer iskuberna att vara lika stora. Is bildas och avtinar med samma hastighet. Vad skulle kunna rubba jämvikten?

Fundera på liknande exempel. Diskutera i grupp eller klass.

2. Att torka tvätt i ett rum utan ventilation går oftast inte så bra. Varför tror du att det är så? Integrera Le Châteliers princip i ditt svar. Tänk på att fukt, temperatur och yta är några faktorer som spelar stor roll. Resonera tillsammans i klassen.

### QUIZ

a) Vad handlar kortfattat utbildningsklippet om Le Châteliers princip om?

- Kemisk jämvikt och vad som påverkar den
- Kemisk ojämvtikt
- Gastronomi
- Ingenting speciellt

b) Vad får man om man binder samman två kvävedioxidmolekyler?

- Syre
- Kemisk jämvikt
- Dikvävetetroxid
- En explosion

c) Vad kan påverka ett kemiskt system där jämvikt råder?

- Bara temperaturen
- Bara totaltrycket
- Bara koncentrationen
- Koncentration, temperatur och totaltryck

### LÄRARTIPS!

Vi har 20201211 skapat en delad **Kahoot!** som du gärna får använda så länge länken fungerar:

<https://create.kahoot.it/share/quiz-fran-eduklips-le-chateliers-princip-om-kemisk-jamvikt/a940f5e5-f79b-4eba-8ebe-fbc78221fa53>