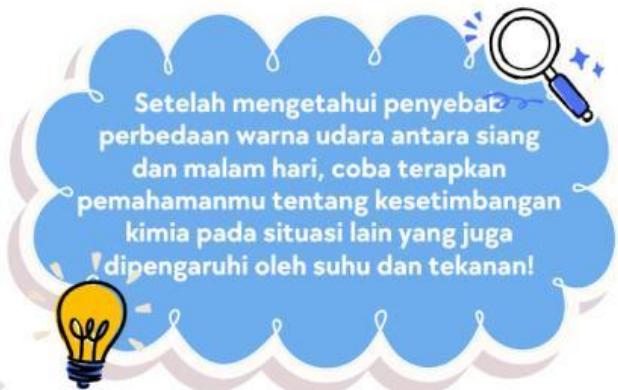


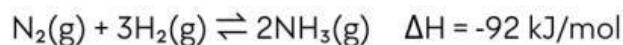
TAHAP ELABORATION



Issue

Kamu telah memahami bahwa perubahan suhu dan tekanan dapat memengaruhi arah kesetimbangan reaksi gas.

Untuk memperdalam pemahaman tersebut, perhatikan contoh penerapan konsep kesetimbangan pada proses industri amonia (NH_3) yang terjadi melalui reaksi berikut:



Reaksi tersebut berlangsung dalam kondisi suhu tinggi dan tekanan besar untuk memperoleh hasil amonia yang optimal.

Pertanyaan :

- 1 Prediksi bagaimana perubahan suhu dan tekanan akan memengaruhi jumlah amonia yang terbentuk!

- 2 Jelaskan arah pergeseran kesetimbangan reaksi jika suhu dinaikkan atau tekanan diturunkan!

- 3 Kaitkan hasil analismu dengan prinsip Le Chatelier dan fenomena udara siang-malam yang kamu amati sebelumnya!