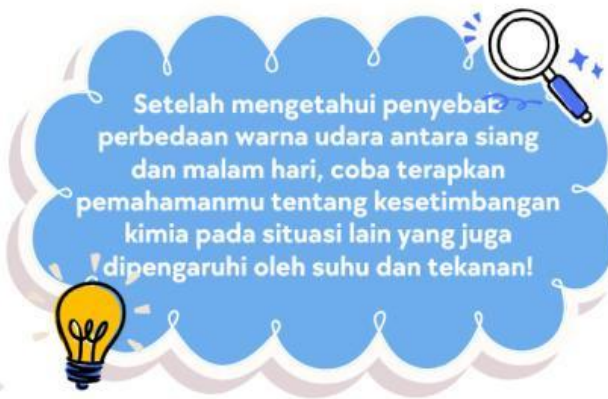


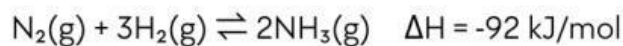
# TAHAP ELABORATION



## 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 ( $\text{NH}_3$ ) yang terjadi melalui reaksi berikut:



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

## Pertanyaan :

- 1 Prediksikan 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 analisismu dengan prinsip Le Chatelier dan fenomena udara siang-malam yang kamu amati sebelumnya!