محطة كتارا

هدف المحطة: أن تميّز الطالبة موقع العامل الحفاز في المعادلة الكيميائية وتطبّقه في تفاعل صناعي قطري.

🎮 **أولًا:** رتّبي البطاقات لتكوين معادلة صحيحة.

البطاقات المعطاة:

- $2H_2O_2$
- $2H_2O$
- O_2
- MnO_2
- $\rightarrow$

❓ أين يُكتب العامل الحفاز في المعادلة الكيميائية؟

☐ بين المتفاعلات
☐ بين النواتج
☐ فوق السهم

حوّلي المعادلة الكلامية الآتية إلى معادلة رمزية، مع وضع العامل الحفاز في مكانه الصحيح.

غاز النيتروجين + غاز الهيدروجين ← غاز الأمونيا

لديكِ الرموز التالية: $N_2 - H_2 - NH_3 - Fe - \rightarrow$

رتّبي الرموز لتكوين المعادلة الصحيحة.
ضعي العامل الحفاز في مكانه المناسب.

اكتبي العامل الحفاز Fe في المكان الصحيح فقط.

$$N_2 + H_2 \longrightarrow NH_3$$

LIVEWORKSHEETS