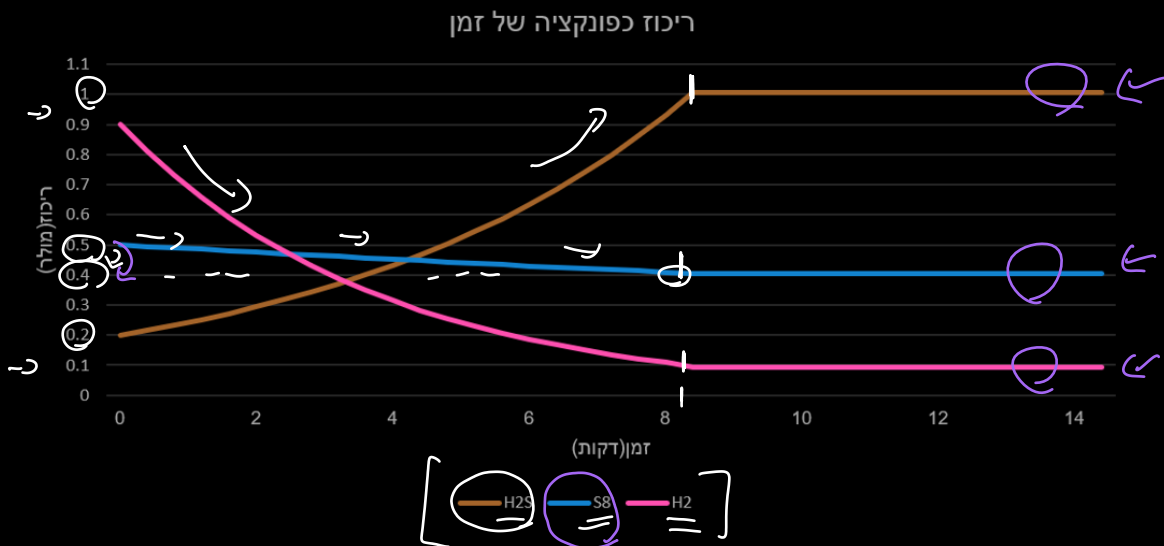
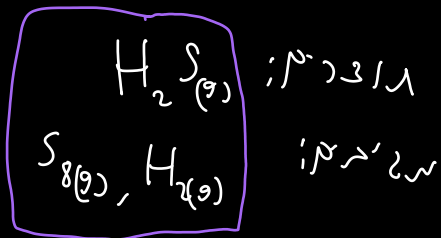


הגזים הבאים מגיבים ביניהם בתגובת שיווי משקל: $H_{2(g)}, H_2S_{(g)}, S_{8(g)}$
 לפניהם גרף השתנות ריכוזיהם של הגזים כפונקציה של התקדמות התגובה



1. מי המגיבים בתגובה ומי התוצרים?
2. באיזו דקה התגובה הגיעה לשיווי משקל?
3. האם ניתן לחשב את ערכו של K? במידה וכן, חשבו אותו, במידה ולא, הסבירו מדוע לא ניתן

①



②

8 min ±

③

$$8H_{2(g)} + 1S_{8(g)} \rightarrow 8H_2S_{(g)}$$

i	0.9	0.5	0.2
Δ	-0.8	-0.1	+0.8
e ₂	<u>0.1</u>	<u>0.4</u>	<u>1</u>

$$K = \frac{[H_2S]^8}{[H_2]^8 \cdot [S_8]^1} = \frac{1^8}{0.1^8 \cdot 0.4} = 2.5 \cdot 10^8$$