

		מספר השאלה	ניקוד
		.6. א.	6
(+3) במהלך הטיפול ביוני $\text{CrO}_4^{2-} \text{(aq)}$ דרגת החמצון של אטומי ברום יורדת מ- (+6) ל- (+3). (או: יוני $\text{CrO}_4^{2-} \text{(aq)}$ מקבלים אלקטرونים). (אטומי הברום עוברים חיזור) לשם כך נדרש חומר מוחזר.	50%	i	
20% לקביעה. 30% לנימוק.			
(-1) דרגת החמצון המרבית של אטומי יוד היא (+7), ודרגת החמצון המזערית של אטומי יוד היא (-1). דרגת החמצון של אטומי יוד ב- $\text{I}_{2(g)}$ היא אפס. דרגת החמצון של אטומי יוד יכולה לעלות (או: אטומי יוד יכולים לאבד/למסור אלקטرونים) ולכון $\text{I}_{(s)}$ יכול לפעול כמחוזר. (או: $\text{F}_{2(g)}$ לא מתאים. דרגת החמצון של אטומי פלאור ב- $\text{F}_{2(g)}$ היא אפס. זאת דרגת החמצון המרבית של אטומי פלאור. דרגת החמצון של אטומי פלאור יכולה רק לרדת (או: אטומי פלאור יכולים רק לקבל אלקטرونים). (או: האלקטרושיליות של הפלואור היא הגבוהה ביותר). או: $\text{F}_{2(g)}$ יכול לפעול רק כמחוזן ולכון $\text{F}_{2(g)}$ לא מתאים.) 20% לקביעה. 30% לנימוק.	50%	ii	
40% $\frac{150 \text{ liter}}{25 \frac{\text{liter}}{\text{mol}}} = 6 \text{ mol}$ מספר המולים של $\text{SO}_{2(g)}$ ב- 150 ליטר: על פי יחס המולים בניסוח התגובה, 3 מול $\text{SO}_{2(g)}$ מגיבים עם 2 מול יוני CrO_4^{2-} . 60% $6 \text{ mol} \times \frac{2}{3} = 4 \text{ mol}$ מספר המולים של יוני CrO_4^{2-} שהגיבו:	4	.ב.	
(+3) בתגובה בין יוני $\text{CrO}_4^{2-} \text{(aq)}$ ל- $\text{Fe}_{(s)}$ היא תגובה חמצון חיזור. בתגובה (3) יש ירידה בדרגת החמצון של אטומי הברום שביוני $\text{CrO}_4^{2-} \text{(aq)}$ מ- (+6) ל- (+3). ועליה בדרגת החמצון של אטומי הברזל (מ- 0 ל- (+3)). בתגובה (2) אין שינוי בדרגת החמצון של אטומי Cr (או: דרגת החמצון של אטומי Cr במוגבים ובתוצרים היא (+6) ורק דרגת החמצון של אטומי Fe משתנה. لكن ניסוח (2) אינו נכון). 20% לקביעה. 40% לנימוק.	6 60%	ג. i	

3. 2
1. 1
2. 1
3. 1
4. 1
5. 1