

ניקוד	מספר השאלה
<p>5% $56 \frac{\text{gr}}{\text{mol}}$</p> <p>15% $\frac{101 \text{ gr}}{56 \frac{\text{gr}}{\text{mol}}} = 1.8 \text{ mol}$</p> <p>10%</p> <p>10% $1.8 \text{ mol} \cdot 3 = 5.4 \text{ mol}$</p> <p>המסה המולרית של $\text{Fe}_{(s)}$: מספר המולים של $\text{Fe}_{(s)}$ שהגיבו: בתגובה של 1 מול $\text{Fe}_{(s)}$ עוברים 3 מול אלקטרונים. (דרגת החמצון של אטומי Fe משתנה מ-0 ל-+3) מספר מולי האלקטרונים שעברו בתגובה של 1.8 מול $\text{Fe}_{(s)}$:</p>	<p>המשך 6.</p> <p>ii</p> <p>40%</p>
<p>דרגת החמצון היא אפס. סגסוגת היא תערובת של מתכות. מתכת היא יסוד ולאטום של יסוד יש דרגת חמצון אפס. 15% לקביעה. 15% לנימוק.</p>	<p>ד.</p> <p>i</p> <p>4</p> <p>30%</p>
<p>הכרום מגיב כמחזור. בתהליך היווצרות התחמוצת דרגת החמצון של אטומי כרום עולה מ-0 ל-+3. הכרום מגיב כמחזור (אנ: אטומי כרום מאבדים/מוסרים אלקטרונים). 30% לקביעה. 40% לנימוק. — אם נימק נכון על פי השינוי בדרגת החמצון של אטומי חמצן, לתת את מלוא הנקודות.</p>	<p>ii</p> <p>70%</p>
	<p>סה"כ</p> <p>20</p>

↓
תגובה
סד'ית