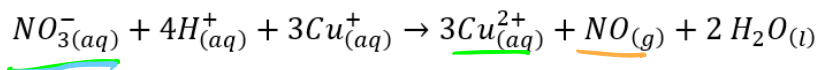


עבור התגובה האלקטרוכימית הבאה, הסבירו עבור כל מקרה האם הוא יגדיל או יקטין את המתח:



- א.  $\downarrow E$  הכפלת ריכוז  $Cu^{2+}_{(aq)}$   $\uparrow$
- ב.  $\uparrow E$  הכפלת ריכוז  $NO_3^-_{(aq)}$   $\uparrow$
- ג.  $\downarrow E$  הכפלת ריכוז  $Cu^{2+}_{(aq)}$  וגם הכפלת ריכוז  $NO_3^-_{(aq)}$  (שניהם פי 2)  $\uparrow$
- ד.  $\uparrow E$  הורדת הלחץ החלקי של  $NO$   $\downarrow$
- ה.  $\downarrow E$  העלאת ה- $pH$   $\uparrow$   $[H^+] \downarrow$
- ו.  $\downarrow E$  העלאת הטמפרטורה  $\uparrow$
- ז. אין שינוי  $\uparrow$  הגדלת שטח הפנים של האלקטרודות בתמיסה

$$E = E^\circ - \frac{RT}{nF} \cdot \ln \frac{\uparrow [Cu^{2+}]^3 \cdot p_{NO} \downarrow}{\uparrow [NO_3^-] \cdot [H^+]^4 \cdot [Cu^+]^3}$$