

סיכום בעיות תערובת ותמיסות

הטבלה בבעיות של תערובת ותמיסות:

<u>הגורם</u>	<u>כמות החומר</u> <u>גרם/ק"ג/ליטרים</u>	<u>אחוז ריכוז</u>	<u>כמות החומר</u> <u>גרם/ק"ג/ליטרים</u>
גורם א'	x	y	$x \cdot \frac{y}{100}$
גורם ב'			
התערובת	סכום כמות החומר	אחוז ריכוז התערובת	סכום כמות החומר הטהור

הנחיות ונקודות לתשומת לב:

1. כאשר יודעים שני נתונים יודעים את השלישי (ראה דוגמא בטבלה).
 2. הריכוז יכול להופיע גם ללא אחוזים, לדוגמא: נתונים 300 ליטר כוהל שמהם $\frac{3}{5}$ הם כוהל נקי.
 3. על מנת להפוך שבר לאחוזים יש לפגול ב-100, על מנת להפוך אחוזים לשבר יש לחלק ב-100.
 4. כמות החומר של התערובת היא חיבור של כל המרכיבים בעמודת "כמות חומר".
כמות החומר הטהור של התערובת היא חיבור של כל המרכיבים בעמודה של "כמות החומר טהור".
- אחוז ריכוז התערובת הוא כמות החומר הטהור של התערובת חלקי כמות החומר של התערובת, מוכפל ב-100.
- * שימו לב! אחוז ריכוז התערובת אינו סכום ריכוזי המרכיבים!
5. למים מזוקקים יש ריכוז של 0%.
 6. לכוהל נקי יש ריכוז של 100%.
 7. כאשר מאיידים מים מהתערובת יש לסמן בטבלה את כמות החומר שהתאייד כשילי.
 8. איוד של מים לא משפיע על כמות החומר הטהור.
 9. כאשר מתנדפת מהתערובת כמות מסויימת של כוהל טהור, יש לקחת בטבלה כמות זו כשילית ובריכוז של 100%. התנדפות זו תשפיע על כמות החומר הטהור.
 10. כאשר בשאלה יש מספר שלבים של ערבוב נוזלים, יש למצוא בכל שלב את אחוז הריכוז של התערובת, וזאת על מנת להשתמש בו לשלב הבא.
 11. כל פתרון לא הגיוני יש לפסול, לדוגמא: פתרון שגורם לגלישת נוזל מהכלי, או פתרון שפירושו שמחבית עם קיבולת של 75 ליטר העבירו 90 ליטר.
 12. כאשר אומרים שהתקבלה בתערובת אותה כמות של כוהל ושל מים, הכוונה היא שהתקבלה תערובת בריכוז של 50%.
 13. כאשר אומרים שכמות הכוהל שהתקבלה בתערובת היא פי 3 מכמות המים, הכוונה היא שהתקבלה תערובת בריכוז של 75%.