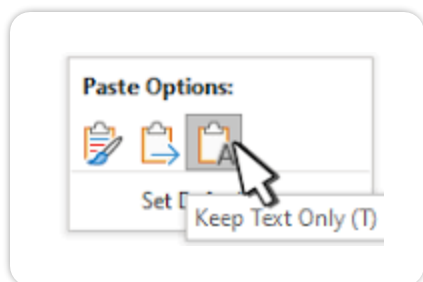


יצירת דף עבודה מודפס בקובץ Word

מדריך

אפשר להעתיק את הטקסט שאתם מעוניינים בו מהאתר, ולהדביק אותו בקובץ Word. שימו לב לבחור באפשרויות ההדבקה - שמור על טקסט בלבד, כדי שהטקסט המודבק יצא תקין בעברית.



לאחר שהדבקתם את הטקסט, אתם יכולים להוסיף לו שאלות נלוות.

לדוגמה בדף הבא - דף עבודה בנושא יסוד ותרכובת מן הקורס: מבוא לכימיה כללית, המכיל חלק מהטקסט שמופיע בדף הקורס, ושאלות הנלוות אליו.

מבוא לכימיה כללית - שיעור 1

דף עבודה - יסודות ותרכובות

ראינו שבמדע המודרני הצליחו לזהות בטבע 91 חומרים שלא ניתן לפרקם לחומרים פשוטים יותר, ושמהם מורכבים כל שאר החומרים בעולם כולו: אלו הם 91 היסודות הכימיים. החומרים האלה יכולים להופיע בצורות שונות, חלקם גזים בכדור הארץ, כמו החמצן, המימן והחנקן. למדנו שהאוויר הוא תערובת של מספר גזים שונים, ושהמים הם תרכובת של שני יסודות - המימן והחמצן. אבל יש צורך להבהיר ולחדד את המושגים האלה ומה ההבדלים ביניהם: יסודות, תרכובות ותערובות.

לגבי יסודות, נחזור על **ההגדרה המאקרוסקופית**:

יסוד - כל חומר שלא ניתן לפרקו באמצעים כימיים או פיזיקליים לחומרים פשוטים יותר.

מאפייני היסוד הם אוסף של תכונות ייחודיות של כל אחד מהיסודות, המבדילות בינו לבין כל חומר אחר. בין התכונות הידועות ניתן למצוא את נקודת ההתכה ונקודת הרתיחה של היסוד, הצפיפות שלו, שיעור ההולכה החשמלית ועוד.

תרכובת - כל חומר המורכב ממספר יסודות שמחוברים זה לזה בכוחות חזקים שלרוב אינם מתפרקים ספונטאנית בתנאים הממוצעים בכדור הארץ.

ניתן לפרק את התרכובת ליסודותיה באמצעות תהליכי פירוק כימיים והשקעה של אנרגיה.

שאלות:

1. השוו בין יסוד לבין תרכובות בטבלה הבאה:

האם ניתן לפרק באמצעים כימיים או פיזיקליים?	הרכב	
		יסוד
		תרכובת

2. צרו בפלסטלינה דגם של יסוד ודגם של תרכובת