

בודק מטלות ברשות – WebAssign

סוף לעובודה השחורה של המורה, וSHIPOR בהצלחת תלמידים בבחינות



טל שביט

במהלך השיעור ובאופן זה מבטיחה שהשיעור יותאם לקבוצה הלומדת. במהלך ארבע השנים הללו עבדו עם המערכת אלפי סטודנטים בהצלחה מלאה.

כיצד מסייע בודק המטלות בלמידה?
בחינת תרומותתו של בודק המטלות ברשות ללמידה מגלה יתרונות, הן עבור המורים והן עבור התלמידים.

יתרונות המערכת למורים

- **זמןנות** – יצירת מטלות, שליחתן ובדיקהן במשך 7 ימים בשבוע, 24 שעות ביממה.
- **מידיות** – משLOW, איסוף ומtan ציוניים באופן מיידי.
- **קלות בהפעלה** – המערכת נוחה וקלה להפעלה, נסורתה על ידי אלפי מורים.
- שחרור מעובודה שחורה – המערכת נותנת ציוניים לתלמידים וירושמת אותם בפנקס המורים.
- מאגר ידע – אוסף של מאות אלפי שאלות בפיזיקה, כימיה, ביולוגיה ומתמטיקה.
- **אפשרות הרחבה** – ניתן להרחיב את השאלות, לפי בקשה, לכל תחום דעת.
- **יחס אישי** – יכולת לעקוב אחרי כל התלמידים ולדעת על הישגיהם לאורך השנה.

יתרונות המערכת לתלמידים

- **מידיות** – הציון ניתן מיד עם הגשת שיעורי הבית או המטלה.
- **SHIPOR** – ניתן לחזור ולהציג את המטלות מספר פעמים.

בשנתיים האחרונות מתפתחות בעולם דרכי תרגול והערכה, הנשענות על בסיסי נתונים ברשות האינטרנט הכלולים: שאלות, מטלות, כיתות לימוד ודיווח עדכני של הישגי התלמידים.

בעקבות הצלחתה במכיל האקדמית בצפון, נבחרה המערכת האוטומטית (WebAssign) ע"י עשרות בתים ספר בארץ. מכללת עמק הירדן החליטה לשוק את המערכת לבתי הספר בארץ. עד כה נרשם לעללה שלושים בתים ספר לעובודה עם בודק המטלות ברשות.

מערכת זו מאפשרת למורים לבנות בקלות מטלות במהלך הקורס. כל מטלה מורכבת מסדרה של שאלות העוסקות בנושאים שנלמדו בשיעור האחרון או משאלות הכנה לקרה השיעור הבא. המערכת מאפשרת לסטודנטים להתמודד עם מטלות הניתנות מדי שבוע במהלך הסמסטר באמצעות רשת האינטרנט. לאחר הגשת המטלות באמצעות המערכת, מקבלים הסטודנטים משוב מיידי לתשובותיהם ובמקרים רבים הздравניות נוספות לשוב ולתקן תשובות שגויות. בדרך זו יכולים הסטודנטים לזהות קשיים ונקודות חזק בלמידה שלהם החל מהפגש הראשון בקורס.

המערכת מאפשרת למורים לקרוא את תשובות הסטודנטים ואת ציוניהם בכל אחת מהשאלות שהופיעו במטלות, לזהות – באמצעות כלים סטטיסטיים – את מידת הצלחה של כל אחד מהם ולקבל תמונה כוללת של ביצוע הכתיבה. מידע זה מאפשר למורים להכין את השיעור הבא בהתאם בקשה שהתגלו ביצוע שיעורי הבית, ובכך להתאים את הלמידה לשוב המתkeletal מהסטודנטים. מערכת זו תואמת את הגישה הפדוגוגית של "הוראה בזמן אמיתי". גישה זו מדגישה את חשיבותה של ההתיחסות והrzיפה לקשיי הסטודנטים/תלמידים.



תוצאות המבחן מצביעות שבארבעת התחומיים הייתה לבודק המטלות ברשות תרומה חיובית לתהליכי הלמידה. בתחום האחרון – עומס למידה – התברר שתלמידים רבים ה תלוננו על עומס לימודי גבוה יותר בשל שילוב המערכת. עומס זה הוביל, מאידך, לשיפור משמעותם בתיחסות ההבנה, המעורבות בשיעורים, קבלת משוב שופע על מצב הלמידה בכתה והידוק הקשרים עם המורים.

בודק מטלות ברשות לרשות מורי הכימיה

בודק המטלות ברשות יכול לסייע למורי הכימיה בעבודתם ולהקל באופן משמעותי על בדיקת שערית הבית, על הכנה לבחינות הבגרות ועל ביצוע מבחנים. באמצעות השאלות מציאות עשרות אלפי שאלות בכימיה באנגלית, חלקן גדול מלאות צירום מריהיבים ואנימציה. כ-800 שאלות בכימיה תורגמו לעברית, חלקן מתאימות לרמת 3 ייחדות לימוד וחילקו – לרמת 5 ייחדות לימוד. השאלות ערוכות באוגדן, לפי הנושאים המצויים בתכנית הלימודים והמפורטים בה:

1. מושגי יסוד
2. ניסוח תשובות
3. חומרים יוניים
4. מבנה האטום
5. המערכת המוחזרית
6. מבנה, קישור ותכונות החומר
7. היבטים כימיים בכימיה
8. מצון חיזור
9. בסיסים וחומצות
10. אנרגיה כימית
11. שווי משקל
12. מהירות תגובה
13. תרכובות פחמן
14. תאים חסמיים
15. תרמודינמיקה
16. תעשייה
17. פולימרים

- **שחזור מידע** – כל המטלות שבוצעו במהלך הלימודים זמינים, וניתן לראותן לקרأتם.
- **מעורבות והבנה** – המבחן מצביע על קרבת תלמידים שמריהם החליטו למד בעזרת המערכת, מעורבים יותר בשיעור, פעילים יותר ומ畢ינים טוב יותר את הנלמד, בהשוואה למצב הקודם.

לפנינו שנתיים בוצע מחקר שבחן את תרומת המערכת בחמשת התחומיים האלה

1. **מעורבות וענין (Engagement)** – נבדקו מדדי התלמידים כלפי העניין בקורס וכיצד הן באוט לדי בטוי בתוכנותם לשיעורי הקורס, במעורבותם בזמן השיעורים, בשאלות שמעורר בהם הקורס ובמוכנות לעסוק בנושאים הקשורים לקורס מעבר לחומר הנדרש.

2. **הנתן החומר הנלמד (Understanding)** – נבדקו מדדי התלמידים כלפי מבנה הדעת שלהם לומדים. כמו כן נבדק כיצד משפיעה העבודה עם בודק המטלות ברשות על הנתן החומר במהלך הקורס.

3. **aicיות ההוראה (Teaching)** – נבדקו מדדי התלמידים כלפי תרומת הטכנולוגיה החדשה של בודק המטלות ברשות בשיפור איכות ההוראה של חברי הסגל בהיבטים הבאים: התאמת השאלות בבודק המטלות לנושאים הנידונים בהרצאה, התיחסות בזמן השיעור לשאלות שהופיעו במטלות, התיחסות לקשיי התלמידים והערכת המאמצים שהتلמידים משקיעים בפתרון המטלות.

4. **חשיבות הקורס (Importance)** – נבדקו מדדי התלמידים כלפי חשיבות הקורס בהתקפתותם המקדוציאת, וכך – עד כמה ההיכרות עם המערכת עשויה לתרום להצלחתם בקורס ולהבנה של סוגיות מקדוציאות.

5. **עומס למידה (Study Load)** – התיחסות התלמידים לעומס שטטילה העבודה במערכת לעומת התוצאה המופקת ממנה.



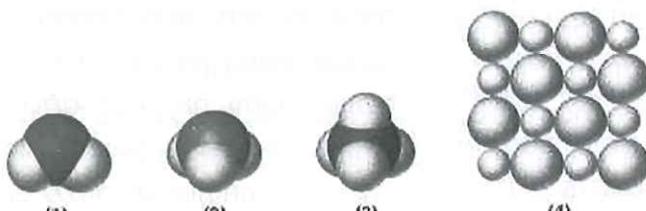
מטלה לדוגמה:

WebAssign.net
חמייש, דצמבר 9 PM EET 12:09 2004

טלפון									
טלפון									

עמדת ראש | סרב | מטלחת שלב | צוינט | מקשווות | לח' שווה

1. הגדרים הבאים מייצגים מבנה תרכובת עם מימן של ארבעה יסודות בשורה השניה בטבלה המוחדרת.



סידן	טיטניום
1/1	-1/1
1/1	-1/2
1/1	-1/3

הצגה:
תגובה
אחרונה:
מצואה:
כל
התשובות
הערות:

a. התרכובת בעלת נקודת הרתיחה הנמוכה ביותר היא:

(o) 1
(2
(3
(4
 X

b. התרכובת בעלת נקודת הרתיחה הנמוכה ביותר היא:

(1
(o) 2
(3
(4
 X

g. אילו תרכובות מייצרות גז H_2 כאשר מערביים אוזן יחדי?

[] 1
(2
(3
[] 4
 ✓

2. תרכובת עופרת, $Cl(OH)_2Pb$, שימושה כתכשיר קומפטוי במצריים העתיקה. תרכובת זו הוכחה מ- PbO - לפני המתקן העתיק הבא:

$Pb(OH)Cl + NaOH \rightarrow PbO + NaCl + H_2O$

כמה גרם של PbO וכמה גרם של $NaCl$ נדרשים לצירוף 21.4 g של $Cl(OH)_2Pb$?

טיטניום	טיטניום
1/1	-1/1
1/1	-1/2

הצגה:
תגובה
אחרונה:
מצואה:
כל
התשובות
הערות:

PbO
g ✓ 18.4
NaCl
g ✓ 4.8



ממאגר שאלות למטרלה

מציאות עשרות שאלות בכל נושא, ובחילוק – בשלב זה – מספר שאלות קטן בלבד.

במהלך השנה אנו מתכוונים להוסיף לאוגדן גם שאלות מבחינות הבגרות בשתי הרמות.

גם המורים יכולים להוסיף שאלות משל עצמם בנושאים השונים, בתיאום עם האחראים באתר במכללת עמק הירדן.

בטי ספר המעניינים להתרנסות בעבודה עם המערכת במשך חודשים ללא תשלום, מוזמנים לפנות אל אתר בודק המטלות בראשת שבמכללת עמק הירדן:

www2.yarden.ac.il/webassig

או לפנות ישירות אל מזכירות פרחי מדע במכללת עמק הירדן – 04-6653776

או בדוא"ל אל רצצת השיווק וההדרכה טל שביט
talshavit@ayelet.org.il

ניתן להרכיב בקלות מטרלה נוספת בהתאם הנמצאות במאגר לבדוק המטלות ברשות. כל צורך להחליט הוא באיזה נושא ובאיזה רמת קושי מעוניינים לבנות את המטרלה. לאחר מכן פונים אל המערכת ובעזרת אוגדן שאלות או מילوت מפתח ניתן להתאים את השאלות המתאימות למטרת המטרלה.

בעמוד הקודם ניתן לראות מטרלה המורכבת משתני שאלות וועוסקת בתרכובות ותוכנותיהן. לאחר הגשת המטרלה מקבלים התלמידים משוב מיידי על נכונות תשוביותיהם. בתמונה ניתן לראות את המשוב שנוננתם המערכת. המורים יכולים לקובע את מספר הפעמים שבהם יהיו התלמידים רשאים להגיש את המטרלה, במטרה לאפשר להם ללמידה משלגיותיהם.

רוב השאלות המצויות באוגדן הקיים תורגם מאנגלית, ממאגר השאלות של האתר האנגלי. בחלק מהנושאים



תמונות מכנס מורי הכימיה, שנערך במכון דוידסון לחינוך מדעי במכון ויצמן - חנוכה תשס"ה