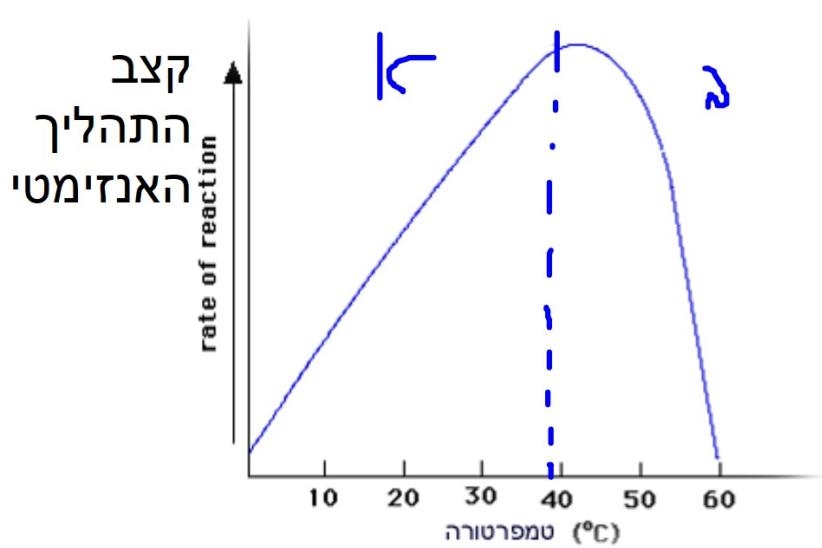


### 8.4.22

השפעת הטמפרטורת על  
קצב התהליך האנדיימטי

- תאר את הגרף.
- סביר את הגרף.



**שיעור בית**

קצב התהליך האנדיימטי - המהירות שבה הסובסטרט (מגיבים) הופך לתוצר.

**א. תיאור הגראף**

cotract: השפעת הטמפרטורות על קצב התהיליך האנזימטי

ציר X - הגורם המשפיע - טמפרטורת.

ציר Y - הגורם המושפע - קצב התהיליך האנזימטי.

א - ככל שיש עליה בטמפרטורות, כך יש עליה בקצב התהיליך האנזימטי, עד טמפרטורה של 40 מעלות.

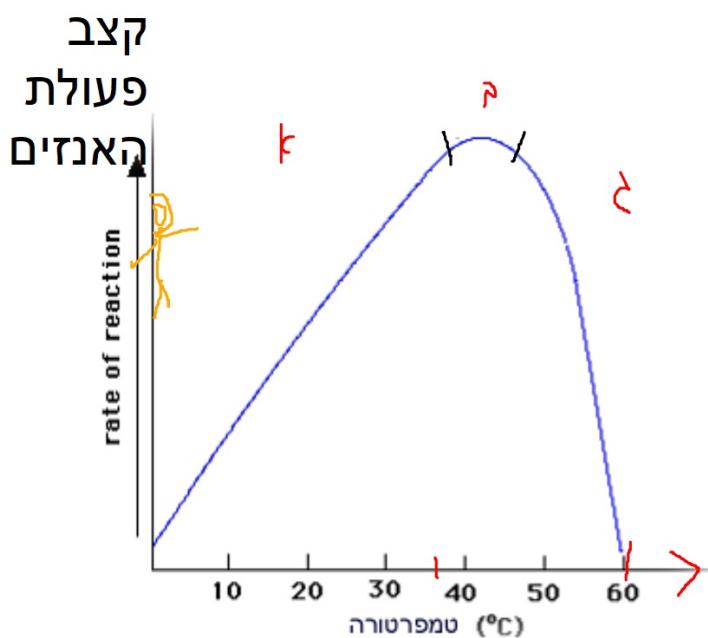
ב - ככל שיש עליה בטמפרטורות, כך יש ירידה בקצב התהיליך האנזימטי עד 0. **לחת רק תיאור, ולא להסביר.**

**ב. הסבר הגראף**

א - ככל שיש עליה בטמפרטורות, כך יש עליה בקצב התהיליך האנזימטי -

כחותהה מעלייה בטמפרטורה קצב תנועת החלקיקים עולה - האנזימים והסובסטרט. יש יותר מפגשים אפשריים בין האנזים לSUBSTRATE, ולכן יש יותר תוצרים.

ב - מעבר לטמפרטורה האופטימלית יש ירידה בפעולות האנזים. מעל 40 מעלות יש פגיעה במבנה המרחבי של האנזים - **דנטורציה** - והאנזים מפסיק את פעולתו. כחותהה מכך קצב התהיליך האנזימטי יורד.

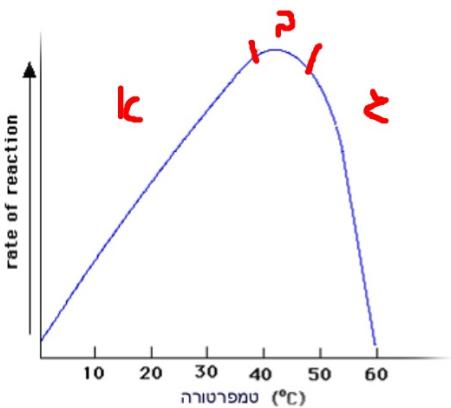


### תיאור הגרף:

ציר X : תמיד הוא הגורם המשפיע. זהו המשתנה הבלתי תלוי. **גורם א-ביוטי**.  
ולכן הכוורת היא: השפעת הטמפרטורה על קצב פעולה האנזים.

ציר Y : קצב פעולה האנזים והוא הגורם המושפע, כלומר **גורם ביוטי**.

**הסבר הגרף:** קצב תנועת המולקולות תלוי בטמפרטורה. ככל שהטמפרטורה קרובה יותר ל- 40 מעלות צר קיים סיכוי גבוה יותר להתגשות בין הסובסטרט לאנזים, לייצור תוצריים. אחרי 40 מעלות יש **בנטורציה**.



### המשר אנזימטיק

- המשר סעיף 7

### רגישות לטמפרטורות גבוהות

א. תיאור הגרף: עמוד 49

### תיאור הגרף

כותרת הגרף: פעילות האנזים כתלות בטמפרטורה.

ציר X – טמפרטורת.

ציר Y – פעילות האנזים.

**פעילות האנזים** עולה מטמפרטורה של  $0^{\circ}\text{C}$ , שבה היא נמוכה מאד, עד לטמפרטורה של  $40^{\circ}\text{C}$ , שבה פעילות האנזים מקסימלית. לאחר מכן יש ירידה חריפה בפעילות האנזים.

רוב האנזימים פועלים בצורה צו.

## הסבר הגראף

ככל שהטמפרטורה עולה, כך יש סיכוי גדול יותר למפגשים בין מולקולות האנזים לבין מולקולות הסובסטרט, ויצירת תוצר. הפעילות האופטימלית = מיטבית של האנזים היא בטמפרטורה של  $C^0 40$ .

לאחר טמפרטורה זו האנזים עובר תהליך של דנטורציה. המבנה המרחבי של האנזים קורס, האטר הפעיל נפגע, והאנזים יוצא מכלל פעולה.

כאשר מחממים חלבון של ביצה, הוא משנה את צורתו מנוזלי למוצק, הצבע משתנה משקוּף ללבן. התהליך שמתרכש בביצה הוא בלתי הפיך. לא ניתן לקבל מביצה קשהשוב ביצה רכה.

## 8. השפעת דרגת החומציות

### על פעילות האנזימים

בסיו – דוגמא: NaOH

חומצה – דוגמא: HCl

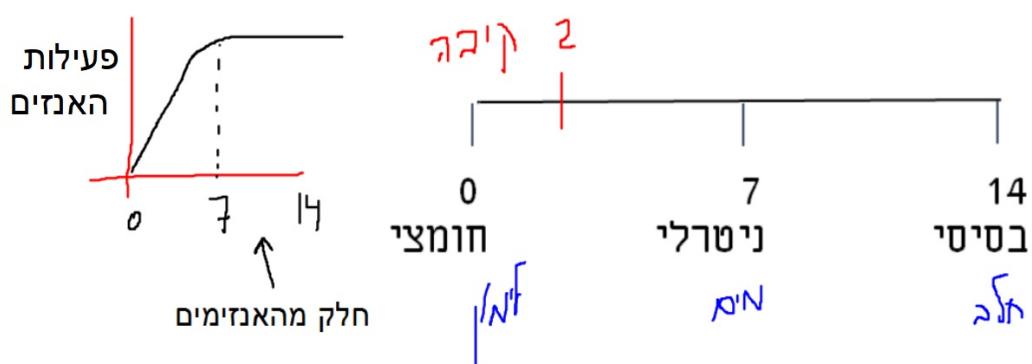
### סתירה כימית



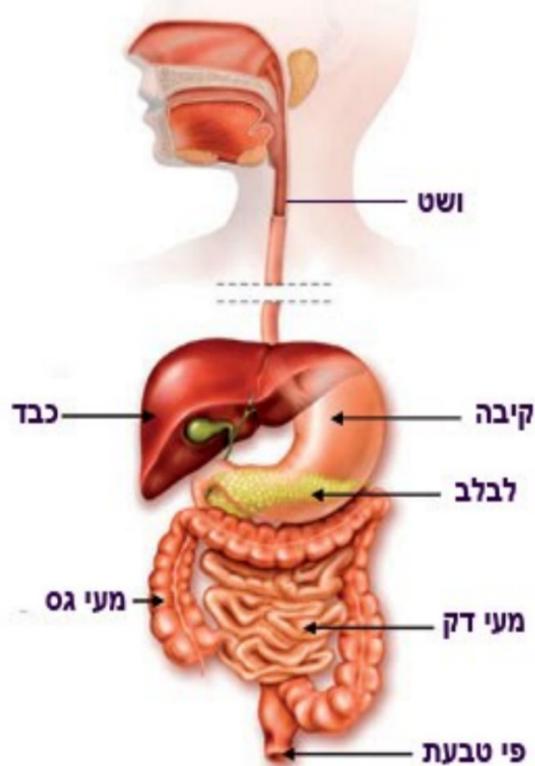
**8. רגישות ל- H<sub>c</sub> חומצִי** - היציטופלסמה בהתאם בד"כ ניטרלית, עם H<sub>c</sub> בסביבות 7. לכל אנזים יש רמה מיטבית (אופטימאלית) של H<sub>c</sub>, וקצב פעילותו יורד ככל שה- H<sub>c</sub> בסביבה מתרחך מרמה זו. כאשר מוסיפים לחלבון חומצה – מיצ' לימון למשל, מקבלים דנטורציה דומה לממה שקיבלונו בחימום החלבון.



H<sub>c</sub> זו דרגת חומציות – בסיסיות, שנמדדת ביחידות של 0-14.



## מערכת עיכול



מצב החומציות והבסיסיות  
במערכת העיכול  
7

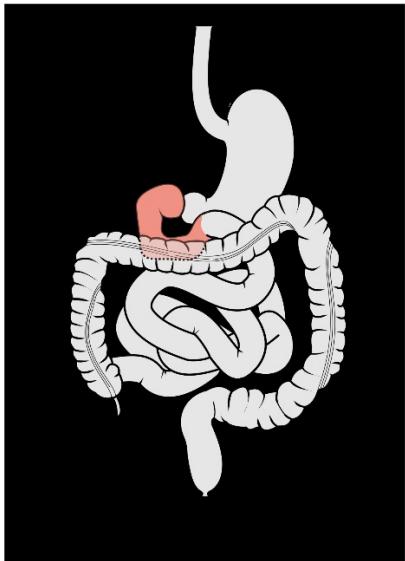
מה קורה לאנדזימים בקיבה?  
אנזימים שmagיעים מהפה  
לקיבה - נהרסים. עוברים  
תהליך של דנטורציה.

2  
7  
תרורין - 7

בקיבה יש אנזימים מיוחדים -  
שמסוגלים לתפקיד בחומציות  
גבוהה.

7

בכל שאר הגוף ובכל התאים  
יש רמת חומציות 7 - ניטלית.



### באדום - התרסריון

#### חומציות - בסיסיות במערכת העיכול

בקיבה מופרשת חומצה, שככל הנראה הרגת חיידקים.  
יש בקיבה אנזים, שפועלים בסביבה חומצית, כי הם מותאים.  
האוכל ממשיר מהקיבה לתרסריון, מופרש מתאי התרסריון חומר בסיסי, שגורם לשטירה כימית, שגורמת לסביבה ניטרלית. האנזים בתרסריון פועלים רק בסביבה ניטרלית או בסיסית.  
בסביבה חומצית הם יעברו **דנטורציה**.

