

## קשר יוני

### 1. צפו בסרטון

### 2. השלימו את המשפטים, היעזרו במחסן מילים

בין אטומים יכולים להיות סוגים שונים של קשרים.

אחד הקשרים נקרא  או אלקטרוסטטי.

קשר כזה נוצר בין שני יונים בעלי מטען .

המטען החשמלי של האטום נקבע על פי כמות  שחגים סביבו ביחס לכמות

שבגרעין שלו.

כל פרוטון נותן מטען חיובי אחד, בעוד שכל אלקטרון נותן מטען שלילי אחד.

כאשר יש מספר שווה של פרוטונים ואלקטרונים מטען האטום הוא

עודף של אלקטרונים נותן מטען שלילי וחוסר נותן מטען חיובי.

אטום טעון נקרא יון.

כאשר יון חיובי  ויון שלילי  מתקרבים זה אל זה המשיכה

החשמלית ביניהם גורמת להם להתקרב ולמעשה להקשר בקשר הנקרא קשר יוני.

חוזק הקשר תלוי במאפייני היונים (גודלם ומטענם).

מהות הקשר היא למעשה  בין היונים השואפת לאזן את המטענים החשמליים של שניהם.

דוגמא מוכרת להפרת קשר כזה היא המסת מלח במים בה מולקולות המים נכנסות בין היונים ומאזנות בעצמן את מטענם.

### מחסן מילים

|          |            |              |         |            |           |
|----------|------------|--------------|---------|------------|-----------|
| קשר יוני | האלקטרונים | משיכה חשמלית | (אניון) | שווה ונגדי | (קטיון)   |
|          |            |              |         | אפס.       | הפרוטונים |