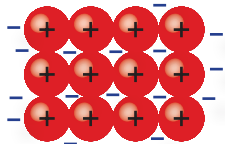




סימול כימי של יסודות

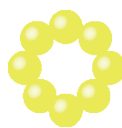
לפניכם צורת הרישום הכימי של היסודות חמצן, ניאון, גופרית, ברום וברזל.
עיינו בצורת הרישום וענו על השאלות.



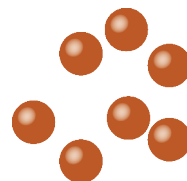
ברזל - Fe(s)



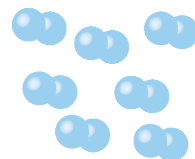
ברום - Br₂(l)



גופרית - S₈(s)



ניאון - Ne(g)



חמצן - O₂(g)

שאלות



- מה מייצגות האותיות מחוץ לסוגריים?
- מה מייצגת הספרה בצד ימין של האות?
- בסמל היסוד ניאון Ne(g) ובסמל היסוד המתכתי ברזל Fe(s) לא מופיעות ספרות מימין לאות. הסבירו: מתי אין מציינים את מספר האטומים בסימול היסוד? היעזרו בדגם המבנה של היסודות.
- מה מייצגות האותיות (g) (l) (s)?
- הסימול O₂(g) מייצג את מולקולת הגז חמצן, המורכבת משני אטומי חמצן. כתבו תיאורים מילוליים דומים בעבור שאר היסודות המופיעים באיור.
- לפניכם רשימת חומרים ופירוט הרכבם. רשמו את הסימול הכימי של כל חומר.
 - אוזון - גז בטמפרטורת החדר, מ-3 אטומי חמצן שביניהם קשר כימי.
 - הליום - גז בטמפרטורת החדר, מורכב מאטומים בודדים של הליום.
 - חנקן - גז בטמפרטורת החדר, מ-2 אטומי חנקן שביניהם קשר כימי.
 - זהב - מוצק בטמפרטורת החדר, מורכב מאטומי זהב רבים שביניהם קשר כימי.
 - זרחן - מוצק בטמפרטורת החדר, מורכב מ-4 אטומי זרחן שביניהם קשר כימי.
 - נחושת - מוצק בטמפרטורת החדר, מורכב מאטומי נחושת רבים שביניהם קשר כימי.

כאשר מתארים יסודות על ידי סימול כימי, מקובל לסמן את מצב הצבירה של היסוד בטמפרטורת החדר, בסוגריים, מצדו הימני של סמל היסוד.
מוצק - solid (s)
נוזל - liquid (l)
גז - gas (g)