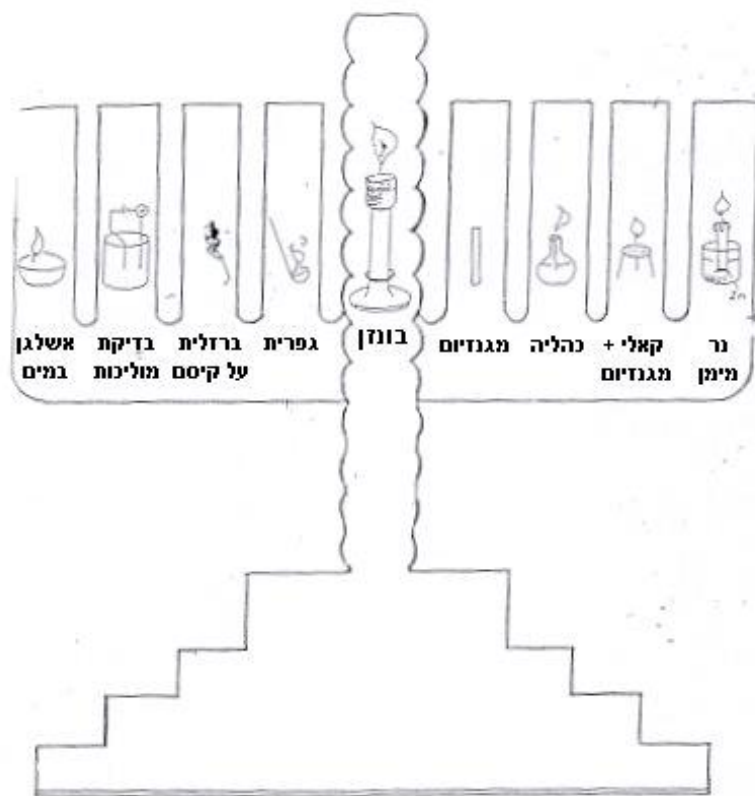


חנוכיה כימית

פותח על ידי ד"ר חנה מרגל

כל נר בחנוכיה שלפנינו הוא תגובה כימית בה נוצרת להבה או נדלקת נורה.
החנוכיה מודלקת על שולחן המורה, ולאחר כל "נר" מוזמנים התלמידים לדיון בתגובה שהתרחשה.



גפרית $\text{S}_{8(s)} + 8\text{O}_{2(g)} \rightarrow 8\text{SO}_{2(g)}$	נר מימן $2\text{H}_{2(g)} + \text{O}_{2(g)} \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}_{(g)}$
ברזלית על קיסם $2\text{Fe}_{(s)} + \text{O}_{2(g)} \rightarrow 2\text{FeO}_{(s)}$	קאלי+גליצרול $14\text{KMnO}_{4(s)} + 4\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_{3(l)} \rightarrow 7\text{K}_2\text{CO}_{3(s)} + 7\text{Mn}_2\text{O}_{3(s)} + 5\text{CO}_{2(g)} + 16\text{H}_2\text{O}_{(g)}$
בדיקת מוליכות $\text{CuCl}_{2(s)} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{Cu}^{2+}_{(aq)} + 2\text{Cl}^{-}_{(aq)}$	כהליה $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_{(l)} + 3\text{O}_{2(g)} \rightarrow 2\text{CO}_{2(g)} + 3\text{H}_2\text{O}_{(g)}$
אשלגן במים $2\text{K}_{(s)} + 2\text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightarrow 2\text{K}^{+}_{(aq)} + 2\text{OH}^{-}_{(aq)} + \text{H}_{2(g)}$	מגנזיום $2\text{Mg}_{(s)} + \text{O}_{2(g)} \rightarrow 2\text{MgO}_{(s)}$
בזון $\text{C}_3\text{H}_{8(g)} + 5\text{O}_{2(g)} \rightarrow 3\text{CO}_{2(g)} + 4\text{H}_2\text{O}_{(g)}$	