

6.2.22

התהממות כדור הארץ

מה הקשר לפחמן דו חמצני?

פחמן דו חמצני הוא גז חממה. גז שגורם להתחממות כדור הארץ.

התהממות כדור הארץ גורמת להמסת קרחונים, עלית טמפרטורה בכל המקומות בעולם. יותר אסונות טבעי - סופות ברקים, שטפונות, סערות קיצונית - הוריקן, טורנדו.

רעידות אדמה, התפרצויות הרי געש, החור באוזון - לא קשור. החור באוזון - נגרם על ידי חומרים שונים מאשר גזי חממה.



קודם כל, אין שום קשר לחור באוזן.
העליה ברכיב הפחמן הדו חמצני באוויר נגרמה במידה
מעיטה כתוצאה מהתרבותת בני האדם. הגורמים העיקריים
הם:

פליטות עשן ממפעלי תעשייה, פליטת עשן ממכוניות, כריתת
יערות הגשם,
הרכיב הגבוה של הפחמן הדו חמצני גורם להתחממות כדור
הארץ.

מה רואים בציור? - התתחממות כדור הארץ



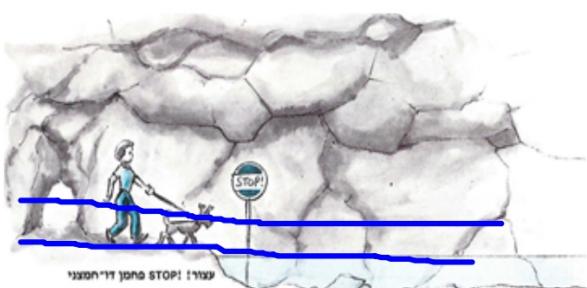
השמש מתחממת את כדור הארץ. החום
של קרינת השמש מגיע אל האדמה.
חלק ממנו נקלט על ידי האדמה, וחלק
מןנו מוחזר לחלל. כאשר יש יותר
פחמן דו-חמצני וחלקיים של עשן
וחומריים שונים באוויר - יותר חום נעצר
בهم, ולא מוחזר לחלל.

פחמן דו חמצני

מערת הכלבים - מערה באיטליה, שאין בה איזור טוב, ויש הצטברות של פחמן דו חמצני. הגז כבד מהאוויר, ולכן הוא שוכן על קרקעית המערה.
אם אדם נכנס למערה - לא קורה לו כלום.
אם כלב או בעל חיים נמור יכנס למערה - הוא עלול למות, כי אין חמצן, כי ריכוז הפחמן הדו חמצני גבוה, והוא עלול לחנק ולגרום למוגמות.

מה הן תכונות הגז פחמן דו חמצני?

חסר ריח, חסר צבע,
רעיל ברכוצים גבוהים,
כבד מהאוויר,
מדכא בעירה.



השוואה בין הגזים פחמן דו חמצני ופחמן חד חמצני

שיעור בית
במחברת.

עד כאן -

פחמן חד חמצני CO ₂	פחמן דו חמצני	קריטריונים להשוואה
		מספר אטומים
		מצב צבירה
		תכונות
		יצירת תרכובות
		כבד מהאוויר
		יצירה
		מסוכן, רעיל

ניסוי = מחקר מדעי

כל ניסוי מתחילה בשאלת מחקר, שמדובר בה מה שרצו לחקור. בכל מחקר אוסףים מידע על כל מה שידוע ונחקר באותו נושא. לכל שאלת מחקר רושמים תשובה. התשובה היא **השערת המבחן**. מה אנחנו משערים שתיהיה התוצאה של שאלת המבחן, לפי כל המידע שאספנו.

ניסוי מקדים שיתבצע על ידי המורה

מרכיבי הניסוי:
3 מבחנות כן מבחנות
3 בקבוקונים - פנול אדום - מזחה פחמן דו חמצני - אינדיקטור.
בקבוקן עם חומצה, בקבוקון עם בסיס.

מים רטוחים - מים רותחים, שהתקררו. פחות פחמן דו חמצני
במים.

מהלך הבדיקה

1. הוסיף מים רטוחים ל - 3 מבחנות.
2. הוסיף אינדיקטור פנול אדום לכל מבחנה.
השערה - מה יקרה?
המים יהיו בצבע אדום.
3. מבחנה 1 - 2 טיפות חומצה -
מבחן 2 - 2 טיפות בסיס -
מבחן 3 - כלום = בקרה -

השערה