

22.2.22

נושאים לבחן בביולוגיה - 1.3.22

מערכת הנשימה

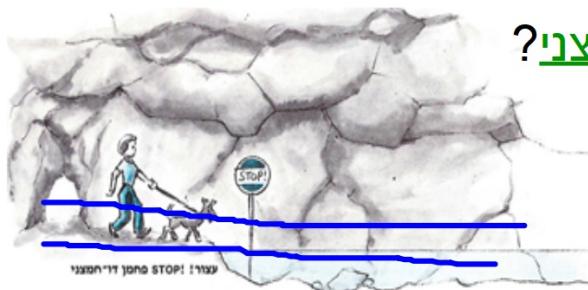
- מבנה מערכת הנשימה - איברים מבנה ותפקיד
- הרכב האויר
- חנקן
- חמוץ
- נשימה בגובה רב
- פחמן דו-חמצני
- פחמן חד חמצני

פרטני ביום שלישי - 22.2.22 בשעת אפס.

22.2.22

פחמן דו חמצני

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



מה הן תכונות הגז פחמן דו חמצני?

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

פחמן חד חמצני - CO

גז אחר מאשר CO_2 .
גם הגז הזה חסר צבע, חסר ריח. זהו גז הרבה יותר מסוכן
 מאשר פחמן דו חמצני.

משפחה איל - 3 בני משפחה אחת מתו כתוצאה מפליטה של
газ - פחמן חד חמצני -

<http://news.walla.co.il/item/168986>

פחמן חד חמצני נוצר בתהלייר בעיר / שריפה חלקית. הגז נוצר
בטהלייני הסקה - חימום בתים, וגם בציגור הפליטה של המכוונית.

השוואה בין הגזים פחמן דו חמצני ופחמן חד חמצני

פחמן חד חמצני CO	פחמן דו חמצני CO ₂	קריטריונים להשוואה
		מספר אטומיים
		מצב צבירה
		תכונות
		יצירת תרcobות
		כבד מהאויר
		יצירה
		מסוכן, רעיל

השוואה בין הגזים פחמן דו חמצני ופחמן חד חמצני

פחמן חד חמצני CO	פחמן דו חמצני CO ₂	קריטריונים להשוואה
2	3	מספר אטומים
גז	газ	מצב צבירה
חסר צבע, ריח, וטעם	חסר צבע, ריח, וטעם	תכונות
יוטר	פחות	יצירת תרכובות
פחות כבד	כן	כבד מהאוויר
נוצר בשရיפה חלקית	נפלט בנשימה, נוצר בשရיפה	איך נוצר?
הרבה יותר מסוכן	מסוכן ורעיל	מסוכן, רעל

למה פחמן חד-חמצני מסוכן יותר?

האויר נכנס אל תוך הריאות. מהריאות החמצן עובר בדיפוזיה לדם. החמצן מגיע אל תא הדם האדומים, ונקשר אל **המוגלובין** שנמצא בתוכם. המוגלובין הוא חלבון חשוב מאוד בגוף. התפקיד שלו הוא: הובלת חמצן לתאים.

המוגלובין קשור אליו חמצן בתנאים של ריכוז גבוה של חמצן בריאות. המוגלובין נשא אותו את החמצן אל כל תא הגוף. כאשר המוגלובין מגיע לאיזור בו ריכוז החמצן נמוך - כלומר התאים - המוגלובין משחרר את החמצן, שחודר לתאים.

דיפוזיה - מעבר חומרים מריכוז גבוה לריכוז נמוך.

המשך הסביר על פחמן חד-חמצני

ההמוגלובין הוא כמו משאית, שמעמיסת חמצן בראיות, פרויקט אותו ליד התאים, ווחזרת ריקה לראות לאספקה חדשה.

אם לפני ההמוגלובין יש מולקולת של חמצן, ומולקולת של פחמן חד-חמצני - ההמוגלובין ייקשר לפחמן חד-חמצני.

מתוך ויקיפדיה: "זיהתו של ה- CO לקבוצת **הפט** גדולה פי 240 ממולקולת החמצן, וכבר הוא מתחירה בצורה ניכרת על המיקום של החמצן ומונע את העברתו.".

כאשר פחמן חד-חמצני נקשר להמוגלובין, הקשר בלתי הפיר, והוא לא עוזב את ההמוגלובין. כתוצאה לכך, ההמוגלובין לא מסוגל לקשור מולקולות חמצן, ולמעשה ההמוגלובין מנוטרל.
כאשר אדם נחשף לריכוז גבוה של מולקולות פחמן חד-חמצני, חמצן לא יכול להגיע לתאים, והאדם עלול למות.

פחמן חד חמצני - CO נמצא ב-
תנורי הסקבה
газ פלייטה של מכוניות
ארובות של בתים ומפעלים

I - **ΟΙΓΡΙΩΤ.**