

## קלורימטר שרפה

מדידת שחרור אנרגיה בעת שרפת סוגי חומרים ודלקים

בשעת שריפת חומרים ודלקים, משתחררת אנרגיית חום, זהו תהליך שניפלט חום שבו אנרגיה כימית הופכת לאנרגיית חום.

כשמקימים תחנת כוח, אחד השיקולים הם כמה אנרגיית חום ניתן להפיק משרפת טון דלק או פחם.

כדי למדוד כמה אנרגיית חום ניתן להפיק משתמשים בקלורימטר שריפה, הוא מכשיר למדידת חום.

הקלורימטר בנוי ממבחנה ובתוך המבחנה יש כמות של מים, כאשר מחברים פקק גומי ובתוך המבחנה מכניסים מד חום, את המבחנה תופסים עם מחזיק מבחנה ואת קצה מחזיק המבחנה מחברים לסטטיב (בסיס ומוט עם תפסן כפול).

**אזהרה:** הניסוי מבוצע עם אש בהשגחת מורה \ לבורנט בלבד!

יש להכין מטף, משקפי מגן, כפופת, ולא לבצע את הניסוי תחת רוח.

$$E_q = c \cdot m \cdot \Delta T$$

כמות החום שנימסר למים = מסת המים \* חום הסגולי של מים \* עליית הטמפר' של המים (2400)

(ג'אול)

יש לבצע את הניסוי חמש דקות בלבד

