|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| a) Labojas, bril, handschoenen, gesloten schoeisel. |  |  | Niet waar. |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
| c) Het waakvlammetje gebruiken. |  |  | Als de leerkracht je tafel heeft nagekeken. |
|  |  |  |  |
| Nee.  |  |  | Het luchtvolume heeft een invloed op de verbrandingstijd van de kaars. Hoe groter het luchtvolume, hoe langer de verbrandingstijd duurt. In de lucht is zuurstof aanwezig dus hoe meer lucht, hoe meer zuurstof en hoe langer de kaars brandt. |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
| Een verbrandingsreactie heeft zuurstof nodig om op te kunnen gaan. Hoe meer zuurstof, hoe heviger de reactie dus hoe helderder de vlam. |  |  | De lucht die wij inademen bevat zuurstof maar de lucht die wij uitademen bevat bijna geen zuurstof meer maar vooral koolstofdioxide. Hierdoor brandt de kaars in gewone lucht langer. Een verbrandingsreactie heeft dus gewone lucht nodig, die zuurstof bevat om te kunnen branden. |
|  |  |  |  |
| Het gevormde CO2 gaat ervoor zorgen dat de vlam te weinig zuurstof krijgt. De vlam wordt gedoofd.  |  |  | De kaarsenvet dampen kunnen mee branden. Kaarsvet is de brandstof voor de verbranding. Deze dampen mengen zich met de zuurstof die vrijkomt uit het bleekpoeder die dient als een zuurstofbron. Voor een verbranding is zuurstof nodig en een brandstof, in dit geval de kaarsenvet dampen. |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
| Ja. De temperatuur heeft een invloed op het verbrandingsproces. |  |  | Ja.De temperatuur heeft een invloed op de brandbaarheid.Hoe hoger de temperatuur hoe groter, sneller de stof brand. |
|  |  |  |  |
| Ja. Hoe vochtiger de stof, hoe minder snel de stof brandt. |  |  | Ja.Een batterij kan als ontstekingsbron gebruikt worden bij een verbrandingsreactie. |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
| Ja.Gassen van brandbare stoffen zijn ook brandbaar. |  |  | Ja.De mengverhouding van de brandbare stof met de zuurstof heeft een invloed op de brandbaarheid.Hoe meer zuurstof, dus hoe beter de mengverhouding, hoe groter de brandbaarheid. |