生火理論及方法

1. 生火的必需四個條件

熱力	提升溫度至燃燒點。即化學反應可發生的溫度。			
燃料	具有含碳原素的物質。			
氧氣	有足夠的氧氣不斷供應。			
化學反應	沒有外在因素影響碳原子與氧原子化合成為水和二氧化碳。			

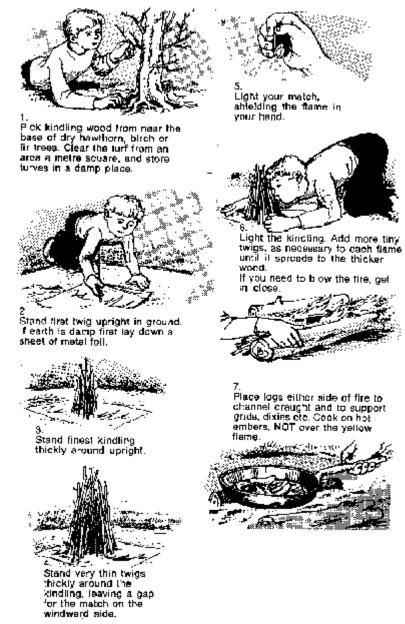
2. 如何利用柴枝生火。

熱力	小柴及乾葉較易使其溫度提升,大柴則十分困難。因此必需燃著小柴,再以其將大柴加熱至燃點。小柴易為外間空氣所冷卻易熄滅;大柴需大量冷空氣才可使其溫度下降,所以必需以大柴維持火勢。同樣地,我們必須將柴枝內的水份完全蒸發,才可使其溫度提升,所以潮濕的樹木比較難燃。
燃料	柴枝及樹葉均由有機炭化合物組成,所以是生火的燃料之一。
氧氣	為確保有充足的氧氣供應燃燒砌成火堆的柴枝必需有足夠的距離,以便空氣能從柴隙間流入補充消耗的氧氣,因此柴枝必需砌成柴架。
化學反應	在正常的室溫狀態下,如沒有其他化學物質存在時燃燒氧化過 程能順利地進行。

3. 不同柴架的比較

井字柴架	火勢大、:	光及熱,宜用作取明	爰 照明	營火會及集體燒烤等。
金字塔柴架	火勢尖、	集中及高,宜用作	煮食、訊	引號發放等。

4. 生火方法



- 1. 收集不同大細柴枝
- 2. 插一枝中型柴枝
- 3.在中央柴枝周圍圍上柴枝
- 4. 在外圍圍上幼枝
- 5. 劃火柴或火機
- 6. 燃著外圍幼枝,加入更多幼枝
- 7.在外圍加上兩枝粗大樹幹或磚,即可烹煮。

賴德華

南葵涌童軍支部/港島281旅

常用柴架範例

