

Carbid

14. CO en CO₂.
15. Nee, alkenen bevatten een dubbele binding. Het alkeen met 2 C-atomen heeft de formule C₂H₄. Acetyleen heeft de formule C₂H₂. Het heeft een 3-voudige binding en is dus geen alkeen.
16.
$$\text{C}_2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{C} + \text{CO} + \text{H}_2\text{O}$$

(Er zijn meer mogelijkheden, dit is er één van.)
17. - $V_{\text{lucht}} = 30 \text{ dm}^3$ dus : $V_{\text{zuurstof}} = (21 / 100) \times 30 = 6,3 \text{ dm}^3$
- er is : $6,3 / 23 = 0,27 \text{ mol O}_2$
18. - 1,0 mol O₂ reageert met 1,0 mol C₂H₂
- 1,0 mol CaC₂ reageert tot 1,0 mol C₂H₂
- om 0,27 mol O₂ te laten reageren was 0,27 mol CaC₂ nodig
dat is : $0,27 \times (40,1 + 24,0) = 18 \text{ g CaC}_2$