

- (d) Sebatian R boleh ditukar kepada sebatian P. Tuliskan persamaan kimia bagi tindakbalas penambahan yang berlaku.

*Compound R can be converted to compound P. Write the chemical equation for the addition reaction occur.*

.....  
[2 markah]

[2 marks]

- (f) Persamaan kimia dibawah menunjukkan tindak balas pembakaran lengkap bagi 300 cm<sup>3</sup> sebatian P.

*The chemical equation below shows a complete combustion reaction of 300cm<sup>3</sup> of compound P.*



Seimbangkan persamaan kimia tersebut dan hitung jisim gas karbon dioksida yang terbentuk.

[Jisim atom relatif: C=12, O=16, Isipadu molar = 24 dm<sup>3</sup> mol<sup>-1</sup> pada keadaan bilik]

*Balance the chemical equation and calculate the mass of carbon dioxide gas formed.*

*[Relative atomic mass: C=12, O=16, Molar volume = 24 dm<sup>3</sup> mol<sup>-1</sup> at room temperature].*