**12**

**C**

**6**

**(KARBON)**

****

**Jenis Unsur: Non Logam**

**Sifat-sifat Karbon**

* **Sifat fisik:**
* Fase: Padat
* Massa Jenis: 2,267 g/cm³ (grafit) dan 3,513 g/cm³ (intan)
* Titik Lebur: 4300-4700K
* Titik Didih: 4000K
* Kalor Peleburan: 100 KJ/mol (grafit) dan 120 KJ/mol (intan)
* Kalor Penguapan: 355,8 KJ/mol
* Kapasitas Kalor: 8,517 J/mol K (grafit) dan 6,115 J/mol K (intan)
* **Sifat kimia:**
* Karbon bereaksi langsung dengan Flour
* Karbon dibakar dalam udara yang terbatas jumlahnya menghasilkan karbon monoksida
* Jika dibakar dalam kelebihan udara akan terbentuk karbon dioksida
* Membentuk asam oksi. Bila karbon dipanaskan dalam udara unsur ini bereaksi dengan oksigen
* Membentuk garam asam oksi
* Membentuk ikatan kovalen tunggal, rangkap dua, dan rangkap tiga akan membentuk senyawa organik

**Kegunaan Unsur Karbon**

* Sebagai alat dekoratif dalam barang-barang perhiasan
* Sebagai dasar untuk tinta yang digunakan dalam printer inkjet
* Digunakan dalam rims mobil sebagai pigmen asap hitam
* Digunakan dalam minuman bersoda, alat pemadam kebakaran, dan sebagai es kering bila dalam keadaan padat
* Sebagai *Freon* dalam kulkas (pendingin)
* Sebagai bahan pelumas
* Sebagai bahan utama pembuatan pensil
* Digunakan dalam baterai