**Carbetos**

Também chamados carbonetos, são sais binários contendo carbono e características inorgânicas. Quando expostos à pressão e temperatura, os carbetos reagem com a água e origina os óxidos metálicos ou hidróxidos. Os principais são:

• Carbeto de Cálcio ou CaC2 usado em maçaricos oxi-acetilênicos que juntamente com a água produz acetileno CaC2 + 2H2O → C2H2 + Ca(OH)2. O acetileno entra em combustão e produz uma chama de 3.300ºC liberando energia de 11.800J/g.

• Carbeto de silício ou SiC resiste à ação dos ácidos e das bases, pois é duro e abrasivo. É utilizado na produção de rebolos, discos de corte, para polimento de pedras e de lentes. É um ótimo condutor de eletricidade por não perder muita energia.

• Carbeto de boro ou B4C usado em barras de controle de reatores nucleares com a finalidade de capturar nêutrons e moderar a reação radiativa.

• Carbeto de tungstêncio criado em temperaturas acima de 2.000ºC sob grande pressão. É uma liga metálica com grande importância na indústria de petróleo.