



2.2- PROCESSOS QUÍMICOS

- Pós cerâmicos
- Pós metálicos

2.2.1- OBTENÇÃO DE PÓS VIA SOLUÇÕES QUÍMICAS

Sais (carbonatos, sulfatos, nitratos, hidratos, ...) dissolvidos em ácidos, bases ou água ou ainda a partir de sais fundidos.

O sal desejado é separado da solução por:

- precipitação;
- eletrólise;
- cristalização por evaporação de água, ...

Exemplos: obtenção de pó de Co, pó de Mo e pó de W.

2.2.2- REDUÇÃO

a) DE ÓXIDOS PELO CARBONO

Indicada para elementos metálicos que não formam carbonetos muito estáveis (pó metálico), ou quando se deseja pó de carboneto como produto final (pó cerâmico, ex. WC).

REAÇÕES:

- $\text{MeO} + \text{C} \rightarrow \text{Me} + \text{CO}$
- $2 \text{MeO} + \text{C} \rightarrow 2 \text{Me} + \text{CO}_2$
- $\text{MeO} + \text{CO} \rightarrow \text{Me} + \text{CO}_2$

Esta técnica é usada na obtenção de ferro esponja pelo processo Höganäs.