**КЛАСИФІКАЦІЯ ОКСИДІВ**

**Визначення:**

**Основні оксиди** - це оксиди, які при взаємодії з кислотами та з водою утворюють основи. Це оксиди металів з низькою валентністю (І, ІІ, рідше ІІІ). Наприклад, CaO, K2 O, Li2 O,

бо CaO – Ca(OH)2,

 K2 O – KOH,

 Li2 O – LiOH.

**Кислотні оксиди** - це оксиди, які при взаємодії з основами та з водою утворюють кислоти. Це оксиди неметалів з валентністю ІV і вище. Наприклад, SO2, P2 O5, CO2,

бо SO2  - H2 SO3,

 P2 O5 - H3 PO4,

 CO2 - H2 CO3.

**Амфотерні оксиди** – це оксиди, які вступають у взаємодію і з кислотами, ії основами (лугами). Це оксиди металів з проміжним значенням валентності та деякі з її постійним значенням. Наприклад, BeO, Cr2 O3, MnO2.

Переважна більшість основних, кислотних і амфотерних оксидів є **солетвірними.**

Але окремі оксиди цієї властивості не мають. Це карбон (ІІ) оксид, нітроген (І) оксид, нітроген (ІІ) оксид, гідроген оксид. Такі оксиди є **несолетвірними.**



