**NHIỆT ĐỘ SÔI**

**Các yếu tố ảnh hưởng đến nhiệt độ sôi:**

* **Phân tử khối:** Nếu như không xét đến những yếu tố khác, chất phân tử khối càng lớn thì nhiệt độ sôi càng cao.
* **Liên kết Hiđro:** Nếu hai chất có phân tử khối xấp xỉ nhau thì chất nào có liên kết hiđro (OH) sẽ có nhiệt độ sôi cao hơn (COOH > OH).
* **Cấu tạo phân tử:** Nếu mạch càng phân nhánh thì nhiệt độ sôi càng thấp.
* Dãy sắp xếp nhiệt độ sôi giảm dần của các hợp chất có nhóm chức khác nhau và phân tử khối xấp xỉ nhau:

Axit > Ancol > Amin > Este > Xeton > Anđehit > Dẫn xuất halogen > Ete > Hidrocacbon