

кислородъ-тъ, въглеродъ-тъ и металъ калцій и до сега по никакъвъ начинъ не могатъ да се разложатъ на съставени части, за това се прииматъ за **ПРОСТЫ ТЪЛА** или **ЕЛЕМЕНТЫ** (стихийи).

**3. РАЗДЪЛЕНИЕ НА ХЫМИЃ-ТЃ.** — Сложны-тъ тѣла бывать: 1) **НЕОРГАНИЧЕСКЫ** (ископаемы); 2) **ОРГАНИЧЕСКЫ** (растенія и животны). Хымія-та, коя-то разлага сложны-тъ тѣла нарича ся **АНАЛИТИЧЕСКА** Хымія. Аналитическа-та Хымія може да ни показва какви сѣ елементи-тъ на сложно тѣло и да ны запознае съ качества-та на тѣзи елементи; тогава тя ся нарича **КАЧЕСТВЕННА**; а кога-то ни покаже още колко сѣ елементи-тъ и по колко отъ всякой элементъ влиза въ всяко тѣло, тя ся нарича **КОЛИЧЕСТВЕННА**.

Хымія-та ся дѣли още на **ОБЩЃ** или **ЧИСТЃ** и на **ЧАСТНЃ** или **ПРИСПОСОБЕНЃ**. Обща-та Хымія е наука за всички тѣла безъ да гяда на тѣхното употребленіе, а частна-та и приспособена-та Хымія ся занимава особено съ нѣкои части отъ общѣ-тѣ хыміѣ та показва онова, що-то трѣбува да ся знае въ **техникѣ-тѣ**, **земледѣліе-то**, и въ **домашный животъ**.

**4. ОСНОВНИ ЗАКОНИ НА ХЫМИЃ-ТЃ.** — До сега ся знають 62 стихийи или просты тѣла (элементи), кои-то хымически не могатъ да се разложатъ. Отъ тѣхъ въ тѣѣ нашѣ приспособенѣ Хыміѣ ще ся говори само за 24, кои-то най-много влизать въ работѣ у **индустріѣ-тѣ** и въ **общекитіе-то**.