|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| atomer | baser | fast form |
| flytande form | förångas | gasform |
| grundämne | kemisk förening | kemisk reaktion |
| molekyl | kondenserar | lösningar |
| materia | pH-skala | smälter |
| sortera | syror | blandningar |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Små, små delar som alla ämnen är uppbyggda av. De består av en kärna och ett skal. | Är inte så vanliga i naturen, men finns i kalk och många rengöringsmedel. Motsatsen till syror. | När molekylerna sitter tätt ihop utan att kunna röra sig fritt. När ett ämne stelnar övergår det till denna form. |
| När man värmer ett ämne som är i fast form, så att molekylerna börjar röra sig mer övergår det till denna form. | Kallas det när ett ämne går från flytande form till gasform. | När molekylerna kan röra sig långt ifrån varandra. När ett ämne förångas övergår det till denna form. |
| Ett ämne som består av samma slags atomer. Syre och kol är två exempel. | Olika slags atomer som sitter ihop i molekyler. Koldioxid och vatten är två exempel. | Olika ämnen som sätts ihop och bildar nya ämnen. Det sker t ex när du äter och när järn rostar. |
| Två eller flera atomer som sitter ihop. | Kallas det när ett ämne går från gasform till flytande form. | När två eller flera ämnen blandas så att du inte ser någon skillnad mellan dem. |
| Allt runt omkring oss kallas för detta. Det består av många små, små atomer. | Används för att mäta surhetsgraden hos olika ämnen. | Kallas det när ett ämne övergår fast till flytande form. |
| När man delar in saker efter olika egenskaper, för att t ex kunna återvinna sopor. | Ämnen som har ett pH-värde under 7,  t ex frukt, läsk, ättika och i bilbatterier. | När olika ämnen finns tillsammans utan att bilda något nytt ämne. Luften är ett exempel. |