Драги седмаци обнављамо хемјске везе и како структура супстанци утиче на физичка и хемијска својства , поновите хемијске везе и пробежбајте примере писања ковалентне и јонске везе

Хемијске везе

Хемијске везе :

Јонска и ковалентна

Јонска : метал –неметал

NaCl , KBr , NaCl

Ковалентна веза -Неметал и неметал

Неполарна веза : H2 , O2 , Cl2 , N2

Поларна ковалентна веза : H2O , HCl , NH3

\*Хемијске везе одређују – струкутуру супстанце , и физичка и хемијска својства

Шећер – поларна ковалентна веза , кухињска со – јонска веза , сумпор – неполарна ковалентна

Растворљивост у води

Шећер и кухињска со се раставрају у води , значи да се поларна ковалентна и јонска веза добро растварају у води , поларном растварачу

Сумпор – неполарна ковалентна- се не раствара у води , једињења са неполарном ковалентном се не растварају у води

Агрегатно стање

Агрегатно стање - шећер , кухињска со, сумпор све супстанце су чврстог грегатног стања

Шећер – молекул –молекулску кристалну решетку

Кухињска со – јони – јонска кристална решетка

Сумпор – атом – атомска кристална решетка

Супстанце се у природи налазе у облику смеша :

Смеше – раздвајање састојака смеше:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Хомогене смеше | Хомогене смеше | Хетерогене смеше | Хетерогене смеше |
| Поступак одвајања | Својство одвајања | Поступак одвајања | Својство одвајања |
| испаравање | Температура кључања | Помоћу магнета | магентичност |
| Дестилација | Температура  кључања | сублимација | сублимовање |
| кристализација | растоврљивост | декантовање | Густина и растворљивост |
|  |  | филтрирање | Растворљивост и величина честица |