

OSNOVNE ENOTA: s, t, m, T, I, n, P ! **PREMERI MOLEKUL** v trdni snovi so 0,2 nm, pri plinih pa 3nm, hitrost vodika pri 12°C je 1,9 km/s, pri 100°C pa 3,3 km/s. Ar je število, ki nam pove, kolikokrat je masa nekega atoma večja od 1/12m 12C ! 1 MOL je množina snovi, s takim številom molekul, kot jih ima 12g 12C !

**HOOKEV ZAKON** :  $F = k \cdot x$  ( $k = 1n/cm$ ) !

$\sin \alpha = a/c$  (nasprotna kateta in priležna hipotenuza)

$\sin \beta = b/e$  (nasprotna kateta in priležna hipotenuza)

$\cos \alpha = b/c$  (priležna kateta in priležna hipotenuza)

$\tan \alpha = a/b$  (nasprotna kateta in priležna kateta)

