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 sobni temperaturi je okoli 500m/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 ! UČINKI SIL : sprememba gibanja in volumna, ter deformacija !

HOOKOV ZAKON : F = k \* x (k = 1n/cm) !

sin α = a/c (nasprotna kateta in priležna hipotenuza)

sin β = b/e (nasprotna kateta in priležna hipotenuza)

cos α = b/c (priležna kateta in priležna hipotenuza)

tan α = a/b (nasprotna kateta in priležna kateta)

 B

 β

 a c

 α

 C A

b

 Fp Fp = sila podlage

 Fp Fg + Fp1 + Fp2 = 0

 Fp

 Fg Ftr F

 Fg

Fg + Fp + Ftr + F = 0 Ftr = ktr \* F

 ktr = koeficient trenja

 Fs = statična

 Fd = dinamična

 Fs = Fg \* cos α

 Fs = ktr \* F \* cos A

 Fs Fd Fd = Fg \* sin α

 Fg

 α