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