

11. hét, 16. előadás

Tankönyv

fejezet	oldal
20.1-20.3	483-496
19.1-19.9	453-482

Ellenőrző kérdések

XX. Fejezet

- A01. Az ideális gáz állapotegyenlete.
- A02. A molnyi mennyiség definíciója.
- A03. Az ideális gáz kinetikus modellje.
- A04. Az átlagos kinetikus energia és a hőmérséklet (egyatomos) ideális gáz esetén.
- A05. A Maxwell-féle sebességeloszlás „diagramja”.

- B01. Cseppfolyósítható gázok $p(V)$ diagramja és a kritikus pont fogalma.
- B02. A $p(T)$ fázisdiagram és a hármaspont fogalma.
- B03. Az ideális gáz állapotegyenletének a levezetése a kinetikus modell alapján.
- B04. A „négyzetes középhőmérséklet” fogalma.
- B05. A „legvalószínűbb sebesség” fogalma és értéke „ T ” hőmérsékletű ideális gáz esetén..
- B06. A parciális nyomás fogalma.
- B07. A Maxwell-féle sebességeloszlás matematikai alakja (Tk: 20C-43 feladat)

XIX. Fejezet

- A01. A hőmennyiség fogalma és mértékegysége.
- A02. A (termikus) belső energia fogalma
- A03. A (fajlagos, moláris) hőkapacitás
- A04. Az átalakulási hő („látens hő”) fogalma és mértékegysége.
- A06. A gázhőmérő.

- B02. A kristályos, szilárd testek lineáris hőtágulásának mikrofizikai oka
- B05. A Stefan-Boltzmann törvény.
- B06. A Kelvin skála és a „hármasponti hőmérséklet”.