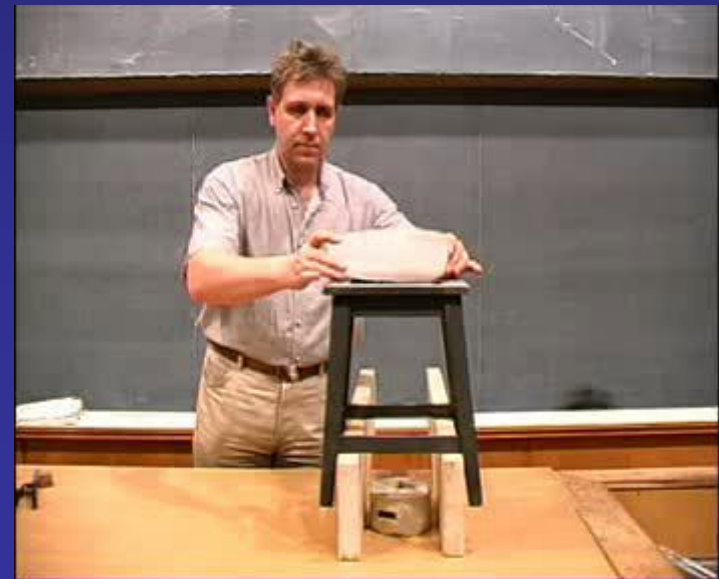


SZILÁRD HALMAZÁLLAPOT

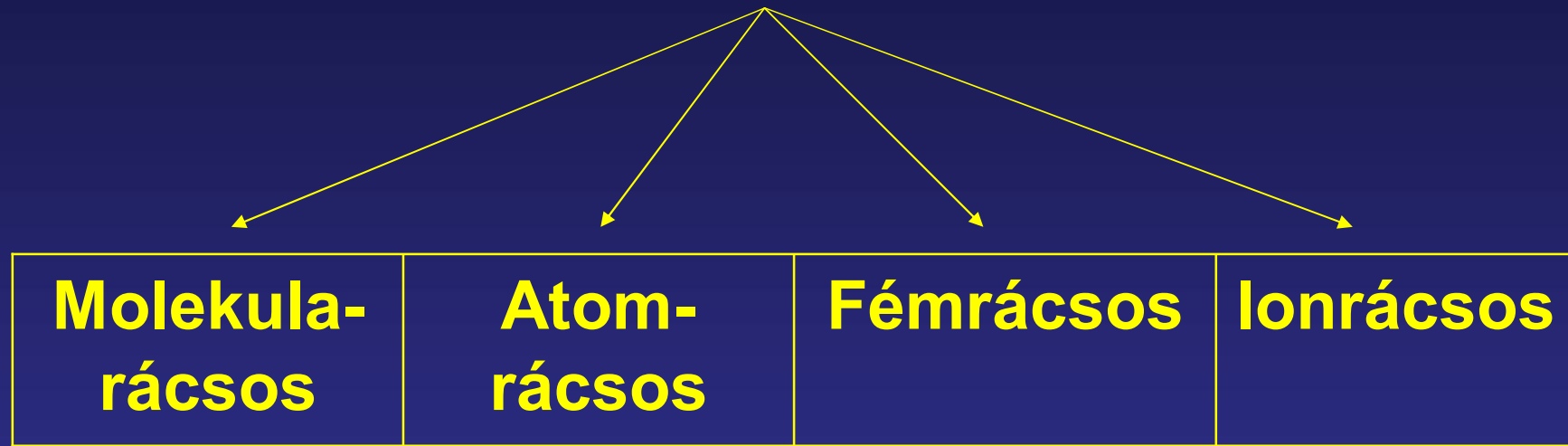
- Alak, térfogat
- Részecskék mozgása
- Olvadás
 - Hőenergia hatására
 - Nyomás hatására



Szilárd anyagok csoportosítása

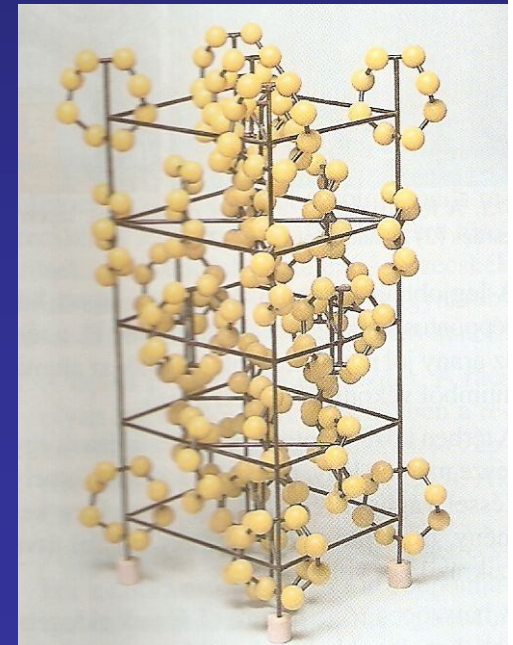
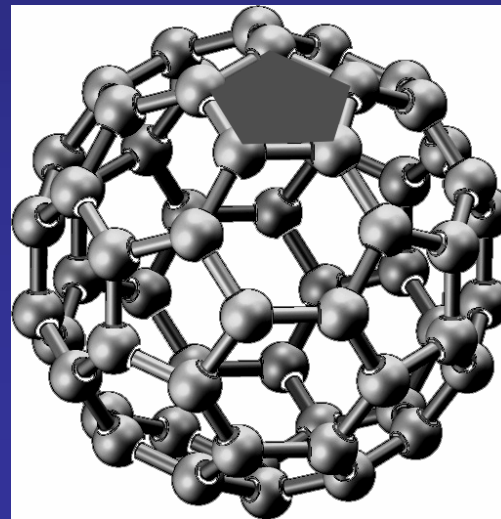
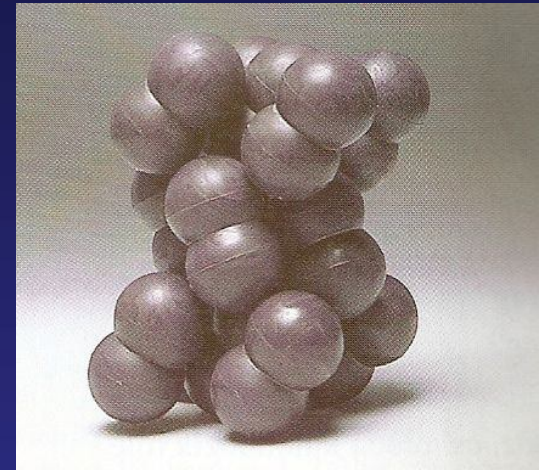
	KRISTÁLYOS	AMORF
		
ELÉRENDEZÉS	Szabályos	Szabálytalan
OLVADÁSPONT	Határozott	Határozatlan

KRISTÁLYOS ANYAGOK CSOPORTOSÍTÁSA



MOLEKULARÁCSOS ANYAGOK

- Példák
- Rácspontban lévő részecskék
- Kötéserő
- Olvadáspont
- Vezetőképesség

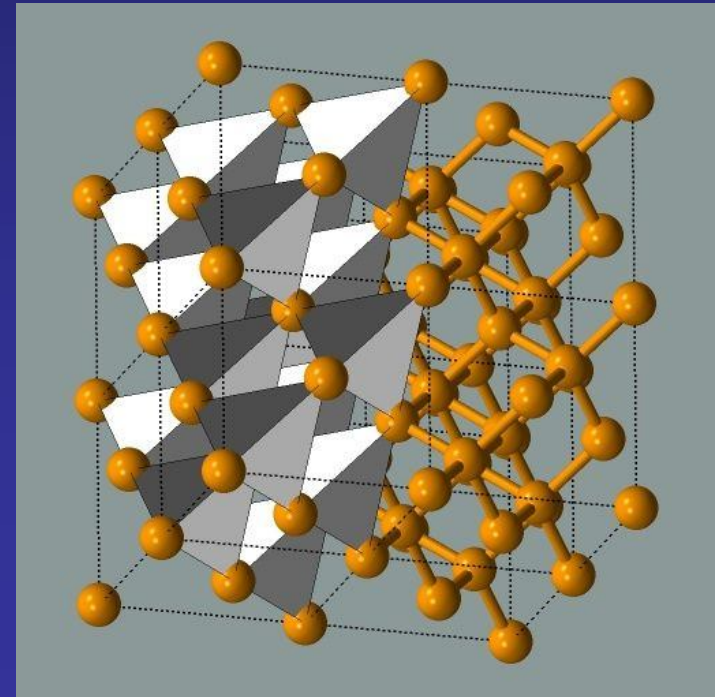
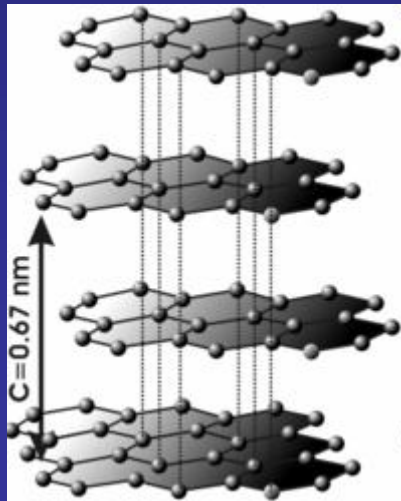


ÖSSZEHASONLÍTÓ TÁBLÁZAT

Jel	M (g/mol)	op. (°C)	polaritás
F ₂	38	-219,6	apoláris
Cl ₂	71	-101	apoláris
Br ₂	160	-7,2	apoláris
I ₂	254	113,7	apoláris
HF	20	-83,1	poláris
HCl	36,5	-114	Poláris
H ₂ O	18	0	poláris

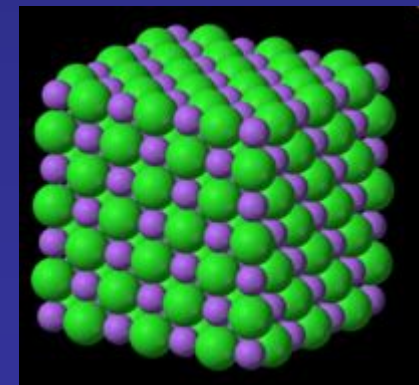
ATORÁCSOS ANYAGOK

- Rácspontban lévő részecskék
- Kötéőerő
- Olvadáspont
- Példák

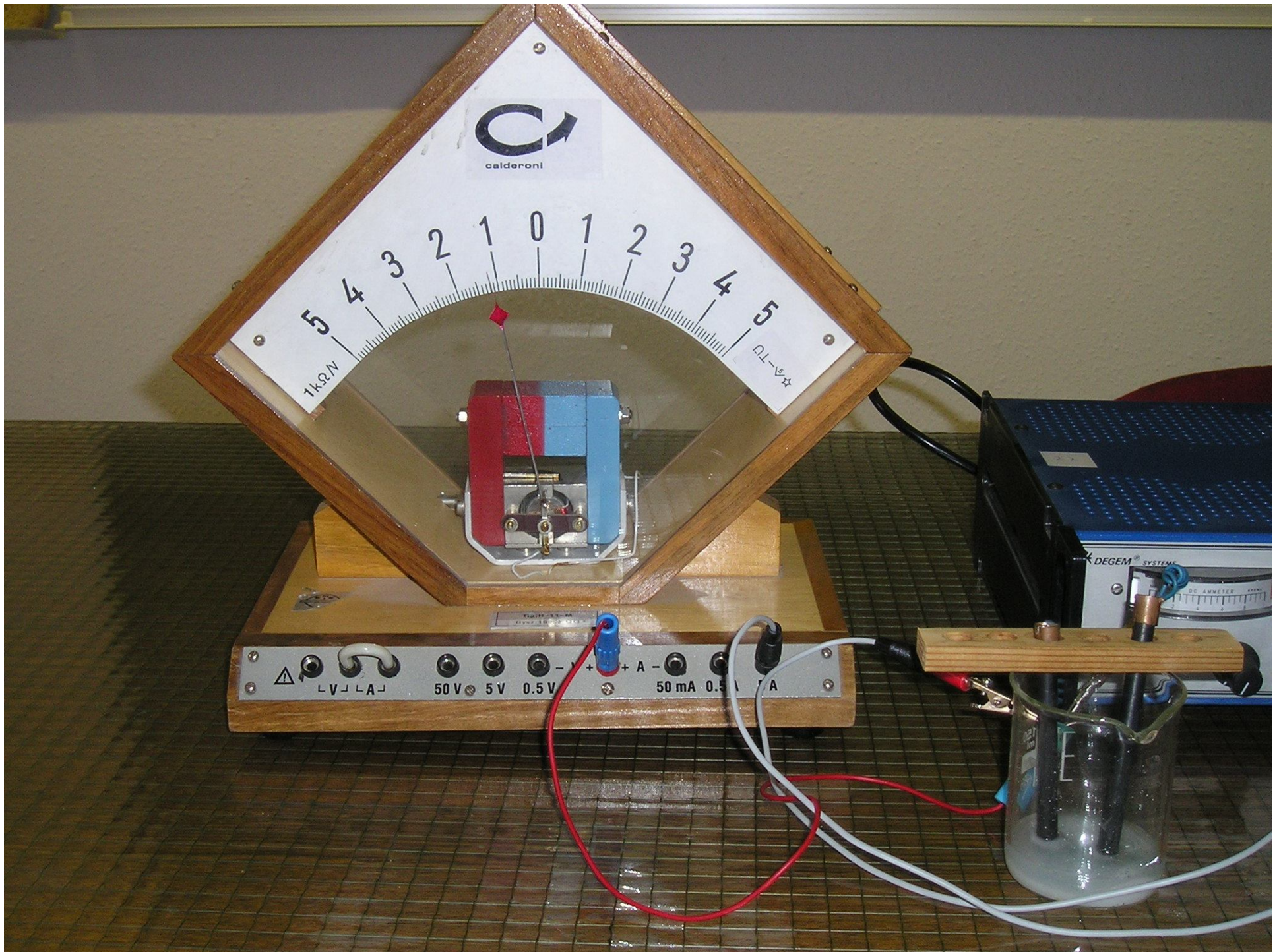


IONRÁCSOS ANYAGOK

- Példák
- Rácspontban lévő részecskék
- Kötéserő
- Olvadáspont
- Vezetőképesség







FÉM RÁCSOS ANYAGOK

- Példák
- Rácspontban lévő részecskék
- Kötéserő
- Olvadáspont
- Vezetőképesség

