

KÉMIA

7. osztály

HÉTFŐ (MÁRCIUS 16.)

Elegyek

Az elegyek olyan kémiai rendszerek, amelyekben az alkotórészek aránya tetszőlegesen megváltoztatható anélkül, hogy új fázis keletkezne vagy menne el. Két csoportjuk van:

1. Ideális elegyek

A, térfogatváltozás

B, kémiai reakció

C, felmelegedés vagy fagyás

D, alkotórészek tetszőleges aránya

2. Reális elegyek

- Ha a fenti feltételek nem teljesülnek

Gáz – elegyek

A gázok minden arányban elegyíthetők egymással. A gázelegyek esetén a nyomás az alkotók parciális nyomásainak összegeként értelmezzük. **Parciális nyomás:** az a nyomás. Amelyet a gáz kifejt egy tárgy felületére.

Folyadék- elegyek

A tiszta folyadékokhoz hasonlóan párolognak: a folyadékállapotból gőz állapotba kerülnek.