

Kémia

2009. ősz

1. Atomszerkezet
2. Periódusos rendszer
3. Molekulák (téralak, kötésszög, polaritás)
4. Halmazok, kötéstípusok
5. Szilárd halmazállapot, kristályrács-típusok
6. Oldatok
7. Termokémia
8. Reakciósebesség. Megfordítható kémiai reakciók
9. Kémiai folyamatok osztályozása. Sav-bázis reakciók
10. Redoxireakciók
11. Elektrokémia. Fémek oldódása vízben, savban, lúgban
12. Szerves kémia. Alkánok
13. Alkének
14. Alkinek. Aromás szénhidrogének
15. Heteroatomot tartalmazó szénhidrogének. Halogéntartalmú-, oxigéntartalmú szénvegyületek
16. Karbonsavak, észterek
17. Nitrogéntartalmú szénvegyületek I.
18. Nitrogéntartalmú szénvegyületek II.
19. Sztereo-kémia
20. Szénhidrátok. Fehérjék I.
21. Fehérjék II. Nukleinsavak
22. Kolloidok. Műanyagok
23. Hidrogén. Halogének

24. Oxigéncsoport elemei
25. Nitrogéncsoport elemei
26. Széncsoport elemei. Nemesgázok. Bór
27. Fémek (rácstípusok, korrózió, előállítás)
28. Alkálifémek. Alkáliföldfémek
29. A p-mező elemei
30. A d-mező elemei

Kecskeméti Nánai Marianna
szaktanár