

DIF 3-8

Jonisationsenergin är energin som behöver tillföras för att slå bort den lösast bundna elektronen.

Neon har fyllda elektronskal. I natrium sitter de 10 innersta elektronerna i fyllda skal och utanför dessa finns den 11:e elektronen, som är relativt löst bunden. Därav skillnaden i jonisationsenergi

---