Nafn:

1. Hvaða atóm eru það sem hafa þessa rafeindaskipan, þau eru óhlaðin?

dæmi 1s2 2s2 2p6

Þetta atóm hefur samtals 10 rafeindir og þá er það með 10 róteindir = sætistalan er 10. Þetta atóm er með tvær rafeindir á fyrsta hvolfi = fullt hvolf og

8 rafeindir á hvolfi 2 = fullt hvolf

Þetta er þá Ne = Neon

a) 1s2 2s2 2p6 3s2 3p6 4s1

b) 1s2 2s2 2p4

c) 1s2 2s2 2p6 3s2 3p4

d) 1s2 2s2 2p6 3s2 3p6 4s2 3d10 4p6

2.

Sýndu Lewis formúlur (punktaformúlur) þar sem þú sýnir bara gildisrafeindirnar, rafeindir á ysta hvolfi fyrir eftirtalin efni. Í ritvinnslu er erfiðara að gera þetta, þú mátt hreinlega segja hversu margir punktarnir eru og í hvaða áttir þeir vísa út frá tákni atómsins.

Be C

Ar K

O Al

3.

Fylltu út í töfluna:

Athugaðu að fjöldi rafeinda er sá sami og fjöldi rótenda á meðan atómin eru óhlaðin.

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Atóm- tákn | heiti frumefnis | atóm- massi | sætis- tala | fjöldi rafeinda  e- | rafeindaskipan  1s2 2s2 2p6 3s2 3p6 4s |
| Na | natríum / natrín | 22,99 | 11 | 11 | 1s2 2s2 2p6 3s1 |
|  |  |  |  | 14 |  |
|  | helium |  |  |  |  |
|  |  |  | 20 |  |  |
| N |  |  |  |  |  |
|  |  |  | 9 |  |  |
|  | argon |  |  |  |  |
|  |  | 32,06 |  |  |  |
| **Cl-** |  |  |  |  |  |
| Br |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  | 15 |  |

**ATH** að **Cl-**   
merkir klóríð jón, hvort er hún með fleiri eða færri rafeindir en óhlaðið Cl atóm?

Kveðja – Jóhannes Árnason johannes.arnason@vma.is