Pozdravljeni, danes obravnavamo zgradbo elektronske ovojnice.

Razlago o elektronski ovojnici si preberite na spodnji povezavi.

<http://www.osbos.si/ekemija/e-gradivo/3-sklop/elektronska_ovojnica.html>

še dodatna razlaga: <https://eucbeniki.sio.si/kemija8/935/index4.html>

Razlago pa imate tudi v vašem učbeniku na strani:34 in 35.

Zapis v zvezke je priložen.

Rešite naloge v DZ, stran 38, če gre tudi 39. Če ne gre, bomo razložili v petek.

 V petek se dobimo na ZOOMU

8.A ob 11.00

Join Zoom Meeting

<https://us04web.zoom.us/j/9898699305?pwd=WGNDbis0UUtNODlZV2M0UVZRTEhlZz09>

Meeting ID: 989 869 9305

Passcode: 654270

8.B ob 8.20

Join Zoom Meeting

<https://us04web.zoom.us/j/9898699305?pwd=WGNDbis0UUtNODlZV2M0UVZRTEhlZz09>

Meeting ID: 989 869 9305

Passcode: 654270

ZGRADBA ELEKTRONSKE OVOJNICE

Elektronska ovojnica je prostor v atomu okoli jedra, po katerem se gibljejo elektroni.

V elektronski ovojnici atoma je 7 lupin. Lupina najbližje jedru atoma ima najmanj energije, zato se polni prva.

Lupine se polnijo postopoma(najprej prva, ko je polna se začne polniti druga itd…)

Elektroni, ki so na najbolj zunanji lupini, se imenujejo zunanji ali valenčni elektroni in so pomembni pri nastanku vezi med atomi. Koliko jih je na zunanji lupini nam pove rimska številka skupine.

Polnjenje lupin:

Na splošno velja: 2n2 pri čemer je n število lupin.

* Na prvi lupini sta lahko največ 2 elektrona
* Na drugi lupini je lahko največ 8 elektronov
* Na tretji lupini je lahko 8 ali 18 elektronov…

Vaja:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| simbol |  Št. vseh e- |  Št. Zunanjih e- |
| H | 1 | 1 |
| He | 2 | 2 IZJEMA pazi!!! |
| N | 7 | 5 |
| S | 16 | 6 |
| K | 19 | 1 |

Razporeditev elektronov po lupinah:

Mg 2,8,2

C 2,4

H1

He2