Nafn:

 1. Notaðu jónatöflu eða aðrar upplýsingar og skrifaðu tákn fyrir jónirnar sem eru taldar upp. Bæði **tákn atómanna og hleðsluna**. dæmi **magnesíum jón = Mg2+**

a) flúoríð jón

b) liþíum jón

c) súlfat jón

d) ammóníum jón

e) permanganat jón

f) kopar (II) jón

g) nítrat jón

h) nítrít jón

i) ál jón

j) fosfat jón

k) hýdroxíð jón

l) sesium jón

m) silfur (I) jón

2. Fylltu út í töfluna:

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Atóm- tákn | heiti frumefnis | atóm- massi | sætis- tala | fjöldi gildis- rafeinda | líklegasta jón (líklegustu jónir, sýndu að minnsta kosti tvær ef það er hægt)  |
| Na | natríum / natrín | 22,99 | 11 | 1 | Na+ bara til þessi jón. |
| Mg |  |  |  |  |  |
| Ar |  |  |  |  |  |
| Fe |  |  |  |  |  |
| O |  |  |  |  |  |
| N |  |  |  |  |  |
| Cl |  |  |  |  |  |

3. Sýndu formúlur fyrir eftirtalin jónefni. Jónir í jónatöflu og stilla hleðslurnar saman.
 dæmi járn(II)nítrat Fe2+ + 2 NO3 - 🡪 Fe(NO3)2

natríumoxíð

kalíumklóríð

berylliumhýdroxíð

ammóníumsúlfat

silfur(I)súlfíð

áloxíð

(kallast líka súrál) Kveðja – Jóhannes johannes.arnason@vma.is