

Nafn:

1. Notaðu jónatöflu eða aðrar upplýsingar og skrifaðu tákn fyrir jónirnar sem eru taldar upp. Bæði **tákn atómanna og hleðsluna**. dæmi **magnesíum jón = Mg^{2+}**

- a) flúoríð jón
- b) líþíum 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 $\text{Fe}^{2+} + 2 \text{NO}_3^- \rightarrow \text{Fe}(\text{NO}_3)_2$

natríumoxíð

kalíumklóríð

berylliumhýdroxíð

ammóníumsúlfat

silfur(I)súlfíð

áloxíð

(kallast líka súrál)

Kveðja – Jóhannes johannes.arnason@vma.is