

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.
Ca					
Ne					
Cu					
S					
N					
F					

3. Sýndu efnaformúlur fyrir eftirtalin jónefni.

Finna jónirnar í jónatöflu og stilla hleðslurnar saman.

natríumoxíð

kálfumklóríð

berylliumhýdroxíð

ammóníumsúlfat

silfur(I)súlfíð

áloxíð (kallast líka súrál)

Kveðja – Jóhannes Árnason jarn@vma.is