1. ***A protonok és ionok számának összevetésével állapítsd meg, hogy milyen töltésűek lehetnek azok a részecskék, melyekben a…***

   protonok száma = elektronok száma .....

   protonok száma > elektronok száma .....

   protonok száma < elektronok száma .....

2. ***Hogyan alakulnak ionná a felsorolt atomok? Írj az üres helyekre!***

	Na	$\xrightarrow{e^-}$	***Na^+***
a részecske neve	.....		.....
protonszáma	.....		.....
elektronszáma	.....		.....
elektronszerkezete	.....		.....
töltése	.....		.....

	K	$\xrightarrow{e^-}$	***K^+***
a részecske neve	.....		.....
protonszáma	.....		.....
elektronszáma	.....		.....
elektronszerkezete	.....		.....
töltése	.....		.....

	Ca	$\xrightarrow{2e^-}$	***Ca^{2+}***
a részecske neve	.....		.....
protonszáma	.....		.....
elektronszáma	.....		.....
elektronszerkezete	.....		.....
töltése	.....		.....

	Al	$\xrightarrow{3e^-}$	***Al^{3+}***
a részecske neve	.....		.....
protonszáma	.....		.....
elektronszáma	.....		.....
elektronszerkezete	.....		.....
töltése	.....		.....

LIVEWORKSHEETS