

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!

	<b>Na</b>	$\xrightarrow{e^-}$	<b>Na<sup>+</sup></b>	
a részecske neve	.....		.....	
protonszáma	.....		.....	
elektronszáma	.....		.....	
elektronszerkezete	.....		.....	
töltése	.....		.....	

	<b>K</b>	$\xrightarrow{e^-}$	<b>K<sup>+</sup></b>	
a részecske neve	.....		.....	
protonszáma	.....		.....	
elektronszáma	.....		.....	
elektronszerkezete	.....		.....	
töltése	.....		.....	

	<b>Ca</b>	$\xrightarrow{2e^-}$	<b>Ca<sup>2+</sup></b>	
a részecske neve	.....		.....	
protonszáma	.....		.....	
elektronszáma	.....		.....	
elektronszerkezete	.....		.....	
töltése	.....		.....	

	<b>Al</b>	$\xrightarrow{3e^-}$	<b>Al<sup>3+</sup></b>	
a részecske neve	.....		.....	
protonszáma	.....		.....	
elektronszáma	.....		.....	
elektronszerkezete	.....		.....	
töltése	.....		.....	