Atome ou ion?

Utilise la classification périodique des éléments pour compléter le tableau ci-dessous.

TP N°	Nom de l'élément	Nombre de charges (+) du noyau	Nombre d'électrons (charges -)	Charge de l'ensemble	Formule	Transformation : atome → ion, ion → atome ou ion → ion.
1						ion → atome à condition de
2						ion → atome à condition de
3						atome → ion à condition de
4						atome → ion à condition de
5						si cet élément perd 1 électron, il se transforme en :
6						si cet élément perd 3 électrons, il se transforme en :