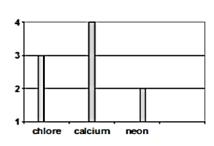
Exercices supplémentaires

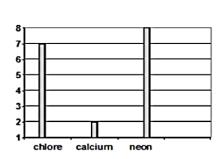
Exercice 1:

On considère les histogrammes ci-dessous qui représentent le nombre de niveaux d'énergie et le nombre d'électrons de valence d'atomes : chlore, calcium et néon.









Document-1

- 1. En se référant aux histogrammes du Document -1 ci-dessus.
- 1.1. Corriger les expressions suivantes en justifiant.
 - a. Le néon est dans la colonne 2.
 - **b.** Le calcium est dans la ligne 2.
- **1.2. Déterminer** le numéro atomique de l'élément chlore.
- 2. Expliquer la formation de la liaison dans le composé chlorure de calcium (CaCl₂).

Exercice 2:

On donne une partie du tableau périodique.

Colonne:		1	2						13	14	15	16	17	18
ligne ériode	1	1H												
	2									6 C		80	9 F	
	3	₁₁ Na	Mg							Si	₁₅ P	₁₆ S		Ar
d	4													

- 1. Le noyau d'un atome de soufre a une charge : q(noyau) = 16+ **Déduire** le numéro atomique du soufre sachant que la charge relative d'un proton est e=1+
- 2. Un ion X²⁻ possède la configuration électronique suivante : K²L⁸. **Déduire** le numéro atomique de l'atome X.

.