

Les familles chimiques

A/ Associe la propriété avec la bonne famille chimique qui correspond.

1. C'est la famille des éléments les plus réactifs.
2. Les éléments de cette famille chimique restent inchangés sous l'action de la chaleur.
3. Lorsque les éléments de cette famille chimique forment des composés, ils ont tendance à céder un électron.
4. Les éléments de cette famille chimique sont très stables et donc, ne forment pas facilement des composés.
5. Les éléments de cette famille chimique sont toxiques et corrosifs.
6. Les éléments de cette famille chimique manque un seul électron dans son niveau d'énergie externe.
7. Or, argent et cuivre sont les trois éléments qui appartiennent à cette famille chimique.
8. Les éléments de ces deux familles chimiques ont un électron non apparié.
9. Tous les éléments de cette famille chimique (à l'exception d'un), se terminent par "on".
10. Les éléments de ces deux familles chimiques n'ont aucun électron non apparié.

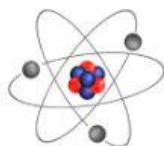
11. Les éléments de cette famille chimique ont besoin d'un seul électron pour remplir son niveau d'énergie externe.

B/ Classe chaque élément dans sa bonne famille chimique.

potassium	néon	helium	magnésium
iode	césium	xénon	astate
sodium	radon	brome	barium
rubidium	argent	strontium	francium
fluor	lithium	argon	or
radium	krypton	béryllium	cuivre
calcium	chlore		



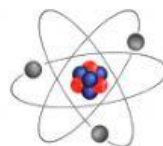
Métaux alcalins



**Métaux
alcalinoterreux**



Gaz nobles



Halogènes



Métaux de frappe