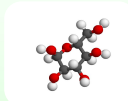


Ch 1

Structure de l'atome - Activité 2



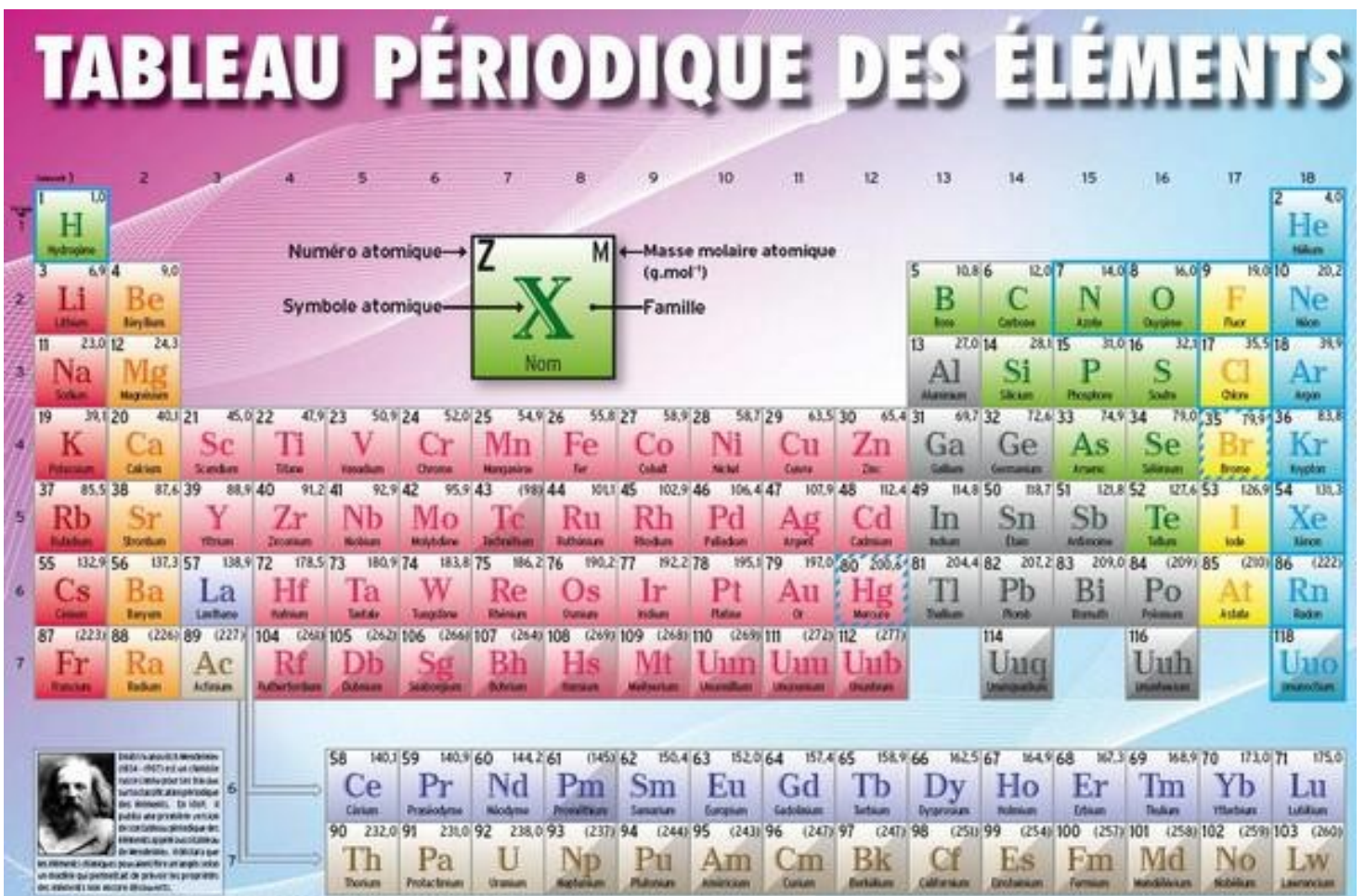
Classification des éléments chimiques




Mendeleïev 1834 - 1907



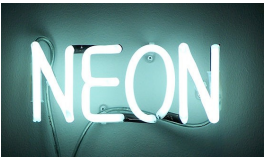




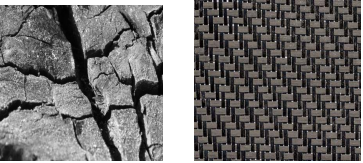
Appréciation :

D1-3	Lire et comprendre l'écrit	NA	EA	A	Expert
D1-9	Utiliser et produire des représentations d'objets	NA	EA	A	Expert
D4-1	Mener une démarche scientifique, résoudre un problème	NA	EA	A	Expert



En utilisant la classification périodique remplir le tableau ci-dessous :

Photo	Nom	Symbole	Numéro atomique Z	Nombre de charges + dans le noyau	Nombre d'électrons pour l'atome
			 car car un atome est

	Etain		 car car un atome est
	Oxygène	O	8 car car un atome est
				10 car un atome est
	Mercure		 car car un atome est
		Pu			
	Azote				
				Le plus petit nombre possible	
			6		