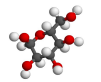


Ch 1

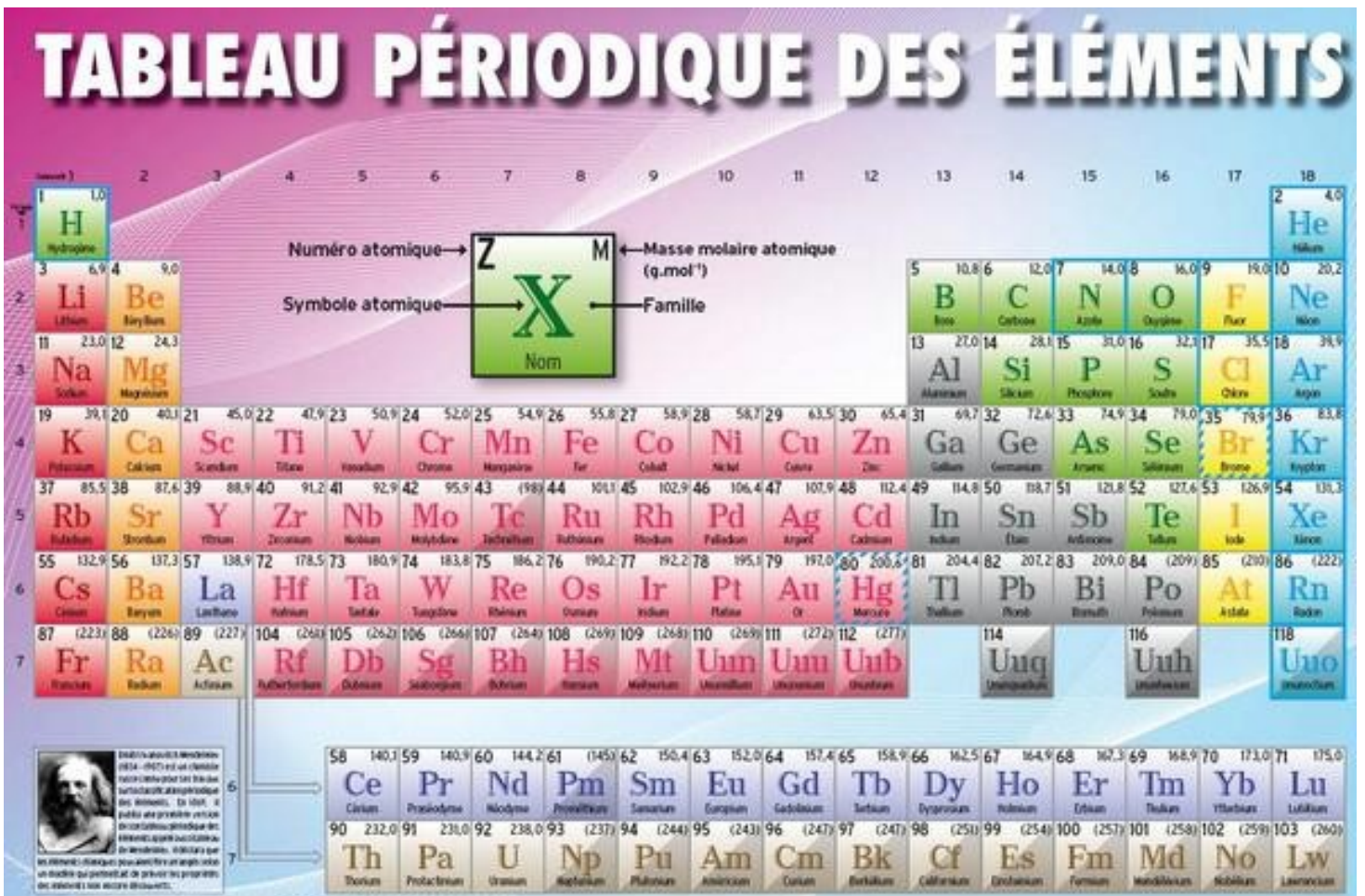
Structure de l'atome – Activité 2




Classification des éléments chimiques






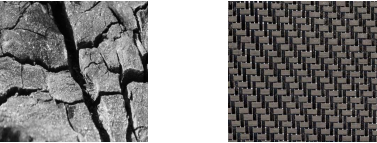


Mendeleïev 1834 - 1907



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		