

Document d'accompagnement chapitre n°2

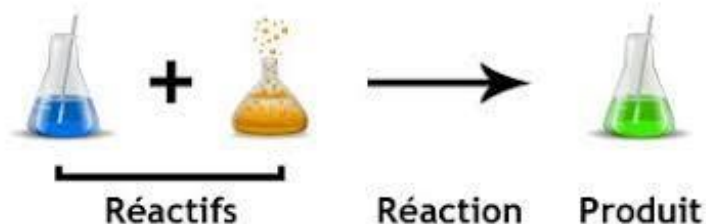


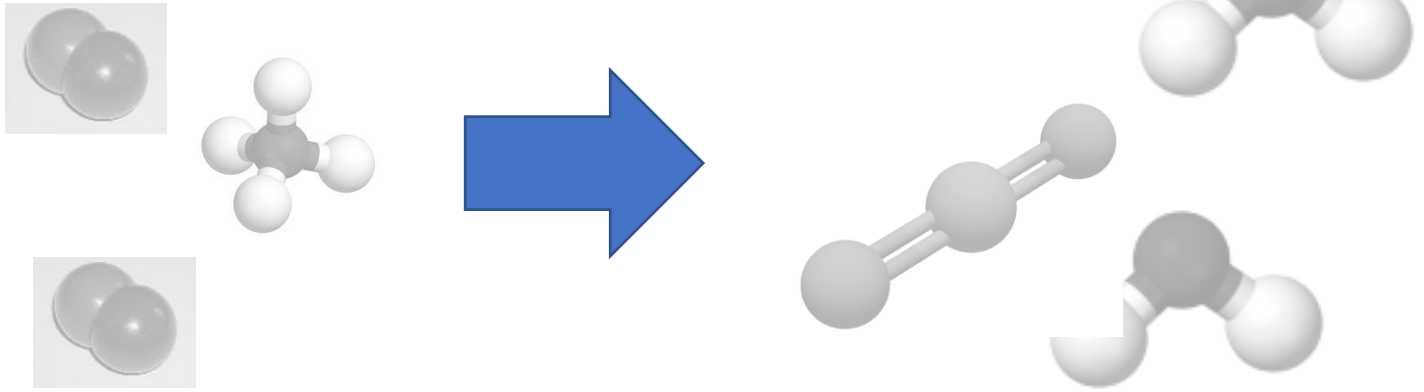
TABLEAU PÉRIODIQUE DES ÉLÉMENTS

PÉRIODE	GROUPE																18	
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	VIIIA
1	1 H HYDROGÈNE	2 He HÉLIUM																
2	3 Li LITHIUM	4 Be BÉRYLLIUM																
3	11 Na SODIUM	12 Mg MAGNÉSIIUM																
4	19 K POTASSIUM	20 Ca CALCIUM	21 Sc SCANDIUM	22 Ti TITANE	23 V VANADIUM	24 Cr CHROME	25 Mn MANGANÈSE	26 Fe FER	27 Co COBALT	28 Ni NICKEL	29 Cu CUIVRE	30 Zn ZINC	31 Ga GALLIUM	32 Ge GERMANIUM	33 As ARSENIC	34 Se SÉLÉNIUM	35 Br BROME	36 Kr KRYPTON
5	37 Rb RUBIDIUM	38 Sr STRONTIUM	39 Y YTTRIUM	40 Zr ZIRCONIUM	41 Nb NIOBIUM	42 Mo MOLYBDÈNE	43 Tc TECHNÉTIUM	44 Ru RUTHÉNIUM	45 Rh RHODIUM	46 Pd PALLADIUM	47 Ag ARGENT	48 Cd CADMIUM	49 In INDIUM	50 Sn ÉTAIN	51 Sb ANTIMOÏNE	52 Te TELLURE	53 I IODE	54 Xe XÉNON
6	55 Cs CÉSIIUM	56 Ba BARYUM	57-71 La-Lu Lanthanides	72 Hf HAFNIUM	73 Ta TANTALE	74 W TUNGSTÈNE	75 Re RHÉNIUM	76 Os OSMIUM	77 Ir IRIDIUM	78 Pt PLATINE	79 Au OR	80 Hg MERCURE	81 Tl THALLIUM	82 Pb PLOMB	83 Bi BISMUTH	84 Po POLONIUM	85 At ASTATE	86 Rn RADON
7	87 Fr FRANCIUM	88 Ra RADIUM	89-103 Ac-Lr Actinides	104 Rf RUTHÉRFORIUM	105 Db DUBNIUM	106 Sg SEABORGIUM	107 Bh BOHRVIUM	108 Hs HASSIUM	109 Mt MEITNERIUM	110 Uu UNUNNIUM	111 Uu UNUNNIUM	112 Uu UNUNBIUM	114 Uu UNUNQUADIUM					

La masse atomique relative est donnée avec cinq chiffres significatifs. Pour les éléments qui n'ont pas de nucléides stables, la valeur entre parenthèses indique le nombre de masse de l'isotope de l'élément ayant la durée de vie la plus grande. Toutefois, pour les trois éléments Th, Pa et U qui ont une composition isotopique terrestre connue, une masse atomique est indiquée.

molécule	eau	Dioxyde de carbone	Méthane	Dioxygène
Modèle Moléculaire				
Formule	H ₂ O	CO ₂	CH ₄	O ₂

Modèle de la réaction de combustion du méthane



Modèle de la réaction de combustion du propane

