

C'est à ce tableau que devraient aboutir les élèves qui utilisent la troisième version du puzzle.

A_r	A_r (ou M_r) est la masse atomique relative
X	X est le symbole de l'élément
Z	Z est le nombre atomique

- La position de la masse atomique relative dans les cases du tableau suit les recommandations de l'Union Internationale de Chimie Pure et Appliquée (IUPAC).

Les valeurs proviennent du site <http://www.chem.qmul.ac.uk/iupac/AtWt/table.html>

- Le nombre (ou numéro) atomique (Z) n'est pas mentionné ici puisqu'il n'intervient pas dans la démarche des élèves.

(Ia)		(IIIa)					(VIIIa)
1,0079 H H ₂ O		<input type="checkbox"/> Ces 2 cartes ne sont placées qu'en fin de jeu.					4,0026 He Inerte
	(IIa)	(IVa)	(Va)	(VIa)	(VIIa)		
6,941 Li Li ₂ O	9,4* ou 14,1 Be BeO	10,811 B B ₂ O ₃	12,011 C CO ₂	14,007 N N ₂ O ₅	15,999 O	18,998 F	20,180 Ne Inerte
22,990 Na Na ₂ O	24,305 Mg MgO	26,982 Al Al ₂ O ₃	28,086 Si SiO ₂	30,974 P P ₂ O ₅	32,065 S SO ₃	35,453 Cl	39,948 Ar Inerte
39,098 K K ₂ O	40,078 Ca CaO	*** eka-aluminium	**** eka-silicium	74,922 As As ₂ O ₅	78,96 Se SeO ₃	79,904 Br	83,798 Kr Inerte
85,468 Rb Rb ₂ O	87,62 Sr SrO	114** ou 38 ou 76 In In ₂ O ₃	118,71 Sn SnO ₂	121,76 Sb Sb ₂ O ₅	127,60 Te TeO ₃	126,90 I	131,29 Xe XeO ₄
132,91 Cs Cs ₂ O	137,33 Ba BaO	204,38 Tl Tl ₂ O ₃	207,2 Pb PbO ₂	208,98 Bi ?	(209) Po* ?	(210) At*	(222) Rn* ?
(223) Fr ?	(226) Ra ?	<p>* Eléments n'ayant pas de nucléide (isotope) stable . Lorsque ces éléments radioactifs n'ont pas une composition terrestre caractéristique, on indique entre parenthèses le nombre de masse du nucléide de plus longue vie.</p>					