

# 4èmes

**Matériel** : L'élève apporte toujours son livre. Il doit avoir son matériel (cahier, trousse, règle...). La calculatrice est obligatoire. On ne se prête pas du matériel.

**Cahier** : Grand format, petit carreaux obligatoirement pour faciliter les schémas. La leçon s'écrit d'un coté du cahier et les exercices de l'autre. Il suffit d'apporter un seul cahier en cours (le 2ème est utilisé lors que le premier est terminé). Écrire la correction des exercices en vert.

**Copies d'évaluations** : apporter 5 copies doubles grand format petits carreaux en début d'année **sans faire la présentation ni écrire son nom.**

## Quand faire ses devoirs de sciences physiques ?

Il faut faire ses devoirs environ 2 jours après le cours (1 semaine après, on a tout oublié) puis revoir le cours la veille.

## Comment apprendre son cours ?

- prendre une feuille ou un brouillon
- recopier les mots nouveaux (généralement soulignés) plusieurs fois
- refaire les schémas des expériences en s'appliquant
- cacher le cours et essayer de refaire les schémas

## Comment faire les exercices ?

Il faut apprendre son cours avant de faire les exercices et retourner voir le cours si un exercice est difficile.

Quand on n'arrive pas à faire les exercices ou les terminer, **on recopie les questions.**

Un exercice doit être fait coté exercice et pas sur une feuille. Si ce n'est pas le cas, le travail sera considéré comme non fait.

## Comment réviser ?

Il faut absolument refaire les exercices corrigés en classe (il ne faut pas les lire, il faut les refaire).

## En cas d'absence

Le cours est disponible sur **Pronote** et sur **physix.fr** . Il doit être rattrapé avant de revenir en cours, de même pour les exercices.

En cas de problème, me le signaler **avant** le jour du cours soit directement au collège (horaires de présence sur la porte de la PHYS), soit par l'intermédiaire de Pronote.

« Je n'étais pas là » n'est pas une bonne excuse en cas d'absence pendant 1 jour.

## Divers

Le téléphone portable doit être dans le sac et pas dans la poche.

Si un point du cours ou une correction d'exercice n'a pas été compris, l'élève doit demander de l'aide au professeur. Un élève doit sortir de la salle en ayant compris ce qui a été fait.

# Tableau périodique des éléments chimiques

↓	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
↑	I A	II A	III A	IV A	V A	VI A	VII A	VIII	I B	II B	III B	IV B	V B	VI B	VII B			
1	<b>Hydrogène</b> 1 H 1,00794																	<b>Hélium</b> 2 He 4,002602
2	<b>Lithium</b> 3 Li 6,939	<b>Béryllium</b> 4 Be 9,0121831												<b>Oxygène</b> 8 O 15,9994	<b>Fluor</b> 9 F 18,99840316			<b>Néon</b> 10 Ne 20,1797 (6)
3	<b>Sodium</b> 11 Na 22,98976928	<b>Magnésium</b> 12 Mg 24,3055												<b>Soufre</b> 16 S 32,0675	<b>Chlore</b> 17 Cl 35,4515			<b>Argon</b> 18 Ar 39,948 (1)
4	<b>Potassium</b> 19 K 39,0983 (1)	<b>Titane</b> 22 Ti 47,867 (1)	<b>Scandium</b> 21 Sc 44,955908 (9)	<b>Vanadium</b> 23 V 50,9415 (1)	<b>Chrome</b> 24 Cr 51,9961 (6)	<b>Manganèse</b> 25 Mn 54,938044	<b>Co</b> 27 Co 58,933194	<b>Nickel</b> 28 Ni 58,6934 (4)	<b>Cuivre</b> 29 Cu 63,546 (3)	<b>Zinc</b> 30 Zn 65,38 (2)		<b>Germanium</b> 32 Ge 72,630 (8)	<b>Arsenic</b> 33 As 74,921595	<b>Sélénium</b> 34 Se 78,971 (8)	<b>Brome</b> 35 Br 79,904			<b>Krypton</b> 36 Kr 83,798 (2)
5	<b>Rubidium</b> 37 Rb 85,4678 (3)	<b>Zirconium</b> 40 Zr 91,224 (2)	<b>Yttrium</b> 39 Y 88,90584	<b>Niobium</b> 41 Nb 92,90637	<b>Molybdène</b> 42 Mo 95,95 (1)	<b>Technétium</b> 43 Tc [98]	<b>Rhodium</b> 45 Rh 102,90550	<b>Palladium</b> 46 Pd 106,42 (1)	<b>Argent</b> 47 Ag 107,8682 (2)	<b>Cadmium</b> 48 Cd 112,414 (4)		<b>Étain</b> 50 Sn 118,710 (7)	<b>Antimoine</b> 51 Sb 121,760 (1)	<b>Tellure</b> 52 Te 127,60 (3)	<b>Iode</b> 53 I 126,90447			<b>Xénon</b> 54 Xe 131,293 (6)
6	<b>Césium</b> 55 Cs 132,905452	<b>Hafnium</b> 72 Hf 178,49 (2)	<b>Lanthanides</b> 57-71	<b>Tantale</b> 73 Ta 180,94788	<b>Tungstène</b> 74 W 183,84 (1)	<b>Rhénium</b> 75 Re 186,207 (1)	<b>Iridium</b> 77 Ir 192,227 (3)	<b>Platine</b> 78 Pt 195,084 (9)	<b>Or</b> 79 Au 196,966569	<b>Mercure</b> 80 Hg 200,592 (3)		<b>Thallium</b> 81 Tl 204,3835	<b>Bismuth</b> 83 Bi 208,98040	<b>Polonium</b> 84 Po [209]	<b>Astato</b> 85 At [210]			<b>Radon</b> 86 Rn [222]
7	<b>Francium</b> 87 Fr [223]	<b>Rutherfordium</b> 104 Rf [267]	<b>Actinides</b> 89-103	<b>Dubnium</b> 105 Db [268]	<b>Seaborgium</b> 106 Sg [269]	<b>Bohrium</b> 107 Bh [270]	<b>Meitnérium</b> 109 Mt [278]	<b>Darmstadtium</b> 110 Ds [281]	<b>Roentgenium</b> 111 Rg [282]	<b>Copernicium</b> 112 Cn [285]		<b>Nihonium</b> 113 Nh [286]	<b>Moscovium</b> 115 Mc [289]	<b>Livermorium</b> 116 Lv [293]	<b>Tenne</b> 117 Ts [294]			<b>Oganesson</b> 118 Og [294]
		<b>Lanthane</b> 57 La 138,90547	<b>Cérium</b> 58 Ce 140,116 (1)	<b>Praseodyme</b> 59 Pr 140,90766	<b>Neodyme</b> 60 Nd 144,242 (3)	<b>Prométhium</b> 61 Pm [145]	<b>Samarium</b> 62 Sm 150,36 (2)	<b>Europium</b> 63 Eu 151,964 (1)	<b>Gadolinium</b> 64 Gd 157,25 (3)	<b>Terbium</b> 65 Tb 158,92535	<b>Dysprosium</b> 66 Dy 162,500 (1)	<b>Holmium</b> 67 Ho 164,93033	<b>Erbium</b> 68 Er 167,259 (3)	<b>Thulium</b> 69 Tm 168,93422	<b>Ytterbium</b> 70 Yb 173,045			<b>Lutécium</b> 71 Lu 174,9668
		<b>Actinium</b> 89 Ac [227]	<b>Thorium</b> 90 Th 232,0377	<b>Protactinium</b> 91 Pa 231,03588	<b>Uranium</b> 92 U 238,02891	<b>Neptunium</b> 93 Np [237]	<b>Plutonium</b> 94 Pu [244]	<b>Américium</b> 95 Am [243]	<b>Curium</b> 96 Cm [247]	<b>Berkélium</b> 97 Bk [247]	<b>Californium</b> 98 Cf [251]	<b>Einsteinium</b> 99 Es [252]	<b>Fermium</b> 100 Fm [257]	<b>Mendélévium</b> 101 Md [258]	<b>Nobelium</b> 102 No [259]			<b>Lawrencium</b> 103 Lr [266]

← nom de l'élément (**gaz**, **liquide** ou **solide** à 0°C et 101,3 kPa)  
 ← numéro atomique  
 ← symbole chimique  
 ← masse atomique relative [ou celle de l'isotope le plus stable]  
 @ [ CIAAW "Atomic Weights 2013" + rev. 2015 ]

**Métaux**

- Alcalins
- Alcalino-terreux
- Lanthanides
- Actinides
- Métaux de transition
- Métaux pauvres

**Non métaux**

- Métalloïdes
- Autres non-métaux
- Halogènes
- Gaz nobles

**Non classés**

- primordial
- désintégration d'autres éléments
- synthétique