

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	Hydrogène 1 H 1,00794																	Hélium 2 He 4,002602	
2	Lithium 3 Li 6,939	Béryllium 4 Be 9,0121831												Oxygène 8 O 15,9994	Fluor 9 F 18,99840316			Néon 10 Ne 20,1797 (6)	
3	Sodium 11 Na 22,98976928	Magnésium 12 Mg 24,3055												Soufre 16 S 32,0675	Chlore 17 Cl 35,4515			Argon 18 Ar 39,948 (1)	
4	Potassium 19 K 39,0983 (1)	Calcium 20 Ca 40,078 (4)	Scandium 21 Sc 44,955908 (9)	Titane 22 Ti 47,867 (1)	Vanadium 23 V 50,9415 (1)	Chrome 24 Cr 51,9961 (6)	Manganèse 25 Mn 54,938044	Fer 26 Fe 55,845 (2)	Cobalt 27 Co 58,933194	Nickel 28 Ni 58,6934 (4)	Cuivre 29 Cu 63,546 (3)	Zinc 30 Zn 65,38 (2)	Gallium 31 Ga 69,723 (1)	Arsenic 33 As 74,921595	Sélénium 34 Se 78,971 (8)	Brome 35 Br 79,904			Krypton 36 Kr 83,798 (2)
5	Rubidium 37 Rb 85,4678 (3)	Strontium 38 Sr 87,62 (1)	Yttrium 39 Y 88,90584	Zirconium 40 Zr 91,224 (2)	Niobium 41 Nb 92,90637	Molybdène 42 Mo 95,95 (1)	Ruthénium 44 Ru 101,07 (2)	Rhodium 45 Rh 102,90550	Palladium 46 Pd 106,42 (1)	Argent 47 Ag 107,8682 (2)	Or 79 Au 196,966569	Cadmium 48 Cd 112,414 (4)	Indium 49 In 114,818 (1)	Antimoine 51 Sb 121,760 (1)	Tellure 52 Te 127,60 (3)	Iode 53 I 126,90447			Xénon 54 Xe 131,293 (6)
6	Césium 55 Cs 132,905452	Baryum 56 Ba 137,327 (7)	Lanthanides 57-71	Hafnium 72 Hf 178,49 (2)	Tantale 73 Ta 180,94788	Tungstène 74 W 183,84 (1)	Rhénium 75 Re 186,207 (1)	Iridium 77 Ir 192,217 (3)	Platine 78 Pt 195,084 (9)	Or 79 Au 196,966569	Mercur 80 Hg 200,592 (3)	Thallium 81 Tl 204,3835	Polonium 84 Po [209]	Bismuth 83 Bi 208,98040	Atome 85 At [210]	Astato 85 At [210]			Radon 86 Rn [222]
7	Francium 87 Fr [223]	Radium 88 Ra [226]	Actinides 89-103	Rutherfordium 104 Rf [267]	Dubnium 105 Db [268]	Seaborgium 106 Sg [269]	Hassium 108 Hs [277]	Meitnerium 109 Mt [278]	Darmstadtium 110 Ds [281]	Roentgenium 111 Rg [282]	Copernicium 112 Cn [285]	Nihonium 113 Nh [286]	Flerovium 114 Fl [289]	Moscovium 115 Mc [289]	Livermorium 116 Lv [293]	Tennessee 117 Ts [294]	Oganesson 118 Og [294]		
				Lanthane 57 La 138,90547	Cérium 58 Ce 140,116 (1)	Praseodyme 59 Pr 140,90766	Neodyme 60 Nd 144,242 (3)	Samarium 62 Sm 150,36 (2)	Europium 63 Eu 151,964 (1)	Gadolinium 64 Gd 157,25 (3)	Terbium 65 Tb 158,92535	Dysprosium 66 Dy 162,500 (1)	Erbium 68 Er 167,259 (3)	Thulium 69 Tm 168,93422	Ytterbium 70 Yb 173,045	Lutécium 71 Lu 174,9668			
				Actinium 89 Ac [227]	Thorium 90 Th 232,0377	Protactinium 91 Pa 231,03588	Uranium 92 U 238,02891	Plutonium 94 Pu [244]	Américium 95 Am [243]	Curium 96 Cm [247]	Berkélium 97 Bk [247]	Californium 98 Cf [251]	Fermium 100 Fm [257]	Mendélévium 101 Md [258]	Nobelium 102 No [259]	Lawrencium 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

Autres

- primordial
- désintégration d'autres éléments
- synthétique