

5èmes

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.

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

O 18

↓ Période 1 2
 ↑ Groupe 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 VIII

Hydrogène 1 H 1,00794	Béryllium 4 Be 9,0121831											Hélium 2 He 4,002602
Lithium 3 Li 6,939	Magnésium 12 Mg 24,3055											Néon 10 Ne 20,1797 (6)
Sodium 11 Na 22,98976928	Calcium 20 Ca 40,078 (4)											Argon 18 Ar 39,948 (1)
Potassium 19 K 39,0983 (1)	Strontium 38 Sr 87,62 (1)											Krypton 36 Kr 83,798 (2)
Rubidium 37 Rb 85,4678 (3)	Baryum 56 Ba 137,327 (7)											Xénon 54 Xe 131,293 (6)
Césium 55 Cs 132,905452	Radium 88 Ra [226]											Radon 86 Rn [222]
Francium 87 Fr [223]	Lanthanides 57-71										Astato 85 At [210]	
											Polonium 84 Po [209]	
											Moscovium 115 Mc [289]	
											Tenne 117 Ts [294]	
											Oganesson 118 Og [294]	
											Lutécium 71 Lu 174,9668	
											Ytterbium 70 Yb 173,045	
											Thulium 69 Tm 168,93422	
											Erbium 68 Er 167,259 (3)	
											Mendelevium 101 Md [258]	
											Fermium 100 Fm [257]	
											Einsteini 99 Es [252]	
											Holmium 67 Ho 164,93033	
											Dysprosium 66 Dy 162,500 (1)	
											Erbium 68 Er 167,259 (3)	
											Terbium 65 Tb 158,92535	
											Ytterbium 70 Yb 173,045	
											Copernicium 112 Cn [285]	
											Nihonium 113 Nh [286]	
											Flerovium 114 Fl [289]	
											Moscovium 115 Mc [289]	
											Livermorium 116 Lv [293]	
											Tenne 117 Ts [294]	
											Oganesson 118 Og [294]	
											Lawrencium 103 Lr [266]	
											Nobelium 102 No [259]	
											Mendelevium 101 Md [258]	
											Fermium 100 Fm [257]	
											Einsteini 99 Es [252]	
											Holmium 67 Ho 164,93033	
											Dysprosium 66 Dy 162,500 (1)	
											Erbium 68 Er 167,259 (3)	
											Terbium 65 Tb 158,92535	
											Ytterbium 70 Yb 173,045	
											Copernicium 112 Cn [285]	
											Nihonium 113 Nh [286]	
											Flerovium 114 Fl [289]	
											Moscovium 115 Mc [289]	
											Livermorium 116 Lv [293]	
											Tenne 117 Ts [294]	
											Oganesson 118 Og [294]	
											Lawrencium 103 Lr [266]	
											Nobelium 102 No [259]	
											Mendelevium 101 Md [258]	
											Fermium 100 Fm [257]	
											Einsteini 99 Es [252]	
											Holmium 67 Ho 164,93033	
											Dysprosium 66 Dy 162,500 (1)	
											Erbium 68 Er 167,259 (3)	
											Terbium 65 Tb 158,92535	
											Ytterbium 70 Yb 173,045	

← 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