

CAHIER DE TEXTE 2NDE 1 – 2009 / 2010

7 septembre	<p>Présentation</p> <p>TD PHYSIQUE N°1: ECHELLE DE LONGUEUR DANS L'UNIVERS</p>
8 septembre	<p>DU MONDE MICROSCOPIQUE AU MONDE MACROSCOPIQUE (Polycopié)</p> <p>I. Description de l'Univers à 3 échelles (vidéo IBM :power of 10)</p> <p>II. Les unités de longueur</p> <p>III. Ecriture scientifique des nombres Ex en classe 6 p 24 & 10 p 25</p> <p>IV. Comparer des nombres Ex en classe Ex 7,8 p 24</p> <p>V. Ordre de grandeur</p> <p>VI. Echelle des longueur dans l'Univers</p> <p>A faire pour le 15/9 : Ex 4 p 24 & 10 p 25</p>
14 septembre	<p>TP CHIMIE N°1 : ESPECES CHIMIQUES CONTENUES DANS UN E BOISSON</p>
15 septembre	<p>Correction : ex 4 p 24 & 10 p 25</p> <p>LE MODELE DE L'ATOME</p> <p>I. Une brève histoire de l'atome</p> <p>II. Modèle planétaire de l'atome de Rutherford (1910) 1) Expérience (étude d'un document) 2) Dimensions de l'atome et du noyau 3) Constituants de l'atome</p>
21 septembre	<p>LE MODELE DE L'ATOME</p> <p>III. Caractéristiques d'un atome 1) Symbole 2) Masse d'un atome 3) Nombre d'atome dans un échantillon de matière</p> <p>Ex à faire pour le 22/9: 1,2 p 256</p>
22 septembre	<p>Correction ex 1,2 p 256</p> <p>LE MODELE DE L'ATOME</p> <p>IV. Structure électronique des atomes 1) Couches électroniques 2) Règles de remplissage des couches Ex en classe : 14 p 257.</p> <p>MESURE DE LONGUEURS A L'ECHELLE HUMAINE (polycopié)</p> <p>1) Par visée simple</p> <p>Ex en cours 5 p 38 A faire ex 6 p 39</p>
28 septembre	<p>TP CHIMIE N°2 : ELEMENT CUIVRE</p>
29 septembre	<p>Correction ex 6 p 39 – Ex en cours 6 p 256.</p> <p>DS N°1 : LONGUEURS ECHELLE MICRO, MACRO, HUMAINE - ATOMES</p>
05 octobre	<p>TP PHYSIQUE N°2: MESURE DE LONGUEURS A L'ECHELLE HU MAINE</p>
06 octobre	<p>MESURE DE LONGUEURS A L'ECHELLE HUMAINE (polycopié)</p> <p>2) Par mesure d'ombre 3) Par visée double 4) Par mesure d'angle 5) par mesure de durée 6) écho</p> <p>Ex à faire 13 octobre : 13 p 40 ; 1,2 , 5, 6 p 146.</p>

06 octobre	LES ELEMENTS CHIMIQUES I. Atomes isotopes II. Les ions monoatomiques 1) Définitions 2) Structure électronique 3) Charge d'un ion 4) Les composés ioniques
12 octobre	TP COURS CHIMIE N°3 : SCHEMA DE LEWIS DES MOLECULES
13 octobre	Correction : 13 p 40 ; 1,2 , 5, 6 p 146 LES ELEMENTS CHIMIQUES III. Élément chimique 1) Caractérisation d'un élément chimique 2) Corps simple et composé 3) Conservation des éléments chimiques IV. Stabilité des éléments chimiques 1) Cas des gaz rares (texte) 2) Règles de l'octet et du duet 3) Prévision de la charge d'un ion monoatomique
19 octobre	TP PHYSIQUE N°3: MESURES DE PETITES LONGUEURS
	DS ...