

Lycée Camille Corot

<http://www.ac-grenoble.fr/lycee/corot.morestel>

TS2 Octobre 2007

- Les disciplines - Physique-Chimie-M.P.I. - Cahier de texte - Classes de M. Seugnet - Terminale S2 -

Seugnet E

Publication le mercredi 3 octobre 2007

Modification le mardi 23 octobre 2007

Fichier PDF créé le vendredi 16 octobre 2009

<h5 class="spip">Lundi 1er Octobre</h5>

Chimie

1. TP rendus et commentés
 2. exercices : 14 p 86, 19 p 65, corrigés
-

<h5 class="spip">Mardi 2</h5>

Physique

[-] DS1 rendus et commentés

[-] fin du cours de physique, chapitre 2 :

III Diffraction : définition, taille de l'obstacle et longueur d'onde

IV Dispersion : mesures expérimentales, définition, exemples et contre-exemples

[-] exercice 21

[-] Cours : **Chapitre 3**

La lumière, modèle ondulatoire

introduction : double aspect de la lumière (corpusculaire/onde)

[-] Pour le 16/10 : DS 2

<h5 class="spip">Vendredi 5</h5>

Physique

[-] TP : ultrasons

[-] exercice objectif bac 5 p41

[-] pour lundi 8 : revoir acides et bases en chimie (cours de 1S)

<h5 class="spip">Lundi 8</h5>

Chimie

[-] Cours : **Chapitre 3**

Une transformation chimique est-elle toujours totale ?

[-] exercices : 1, 3 p 113

<h5 class="spip">Mardi 9</h5>

Physique

[-] correction de l'exercice de physique du DS1

[-] fin du cours de physique chapitre 3, la lumière : propagation de l'onde, réfraction, diffraction, dispersion

[-] exercices : 19, 20, 22, 23, 24, 25 p 76, 77

[-] pour vendredi 12 : finir 20, 22, 23

<h5 class="spip">Vendredi 12</h5>

Physique

[-] Tp : diffraction des ondes (ultrasonores et lumineuses)

[-] correction des exercices 20, 22, 23

<h5 class="spip">Lundi 15</h5>

Chimie

[-] correction d'exercices

[-] Cours : **Chapitre 3** suite :

<h5 class="spip">Mardi 16</h5>

DS2

<h5 class="spip">Vendredi 19</h5>

Chimie

[-] Fin du chapitre 3 : interprétation microscopique de l'état d'équilibre chimique dynamique

[-] TP : mesures de pH, état final, taux d'avancement final, p 110.

[-] exercices : 15, 17, 25, … p 114, à finir pour lundi.

<h5 class="spip">Lundi 22</h5>

Chimie

[-] correction d'exercices : 15, 17 et 25

[-] Cours : **Chapitre 4**

Etat d'équilibre d'un système chimique

I Quotient de réaction

1) définition

2) cas du solvant

3) système hétérogène

4) détermination expérimentale de Q_r

<h5 class="spip">Mardi 23</h5>

Physique