

I'm not robot  reCAPTCHA

I'm not robot!

Physique chimie 1ere s pdf

Programme de physique chimie 1ere s pdf. Annales physique chimie 1ere s pdf.

Devoir commun physique chimie 1ere s corrigé pdf. Livre physique chimie 1ere s bordas corrige pdf. Livre physique chimie 1ere s pdf. Cours physique chimie 1ere s pdf wahab diop. Physique-chimie 1re s bordas 2019 corrigé pdf. Bordas physique chimie 1ere s corrigé pdf. Exercice physique chimie 1ere s pdf. Livre physique chimie 1ere s bordas pdf. Livre du prof bordas physique chimie 1ere s pdf. Toutes les formules de physique chimie 1ere s pdf. Cours physique chimie 1ere s pdf. Gado physique chimie 1ere s pdf. Exercice corrigé physique chimie 1ere s pdf.

Si vous souhaitez télécharger ces cours en format WORDvous devez être connecté pour pouvoir obtenir la page de téléchargement. Cliquez ici pour vous connecterCliquez ici pour vous inscrire Ces cours ont été rédigés pour la première fois au cours de l'année 2004/2005, ils sont donc conformes au programme en vigueur à ces dates. Merci encore à mes collègues pour l'aide dans la préparation de ces cours. Voici les livres utilisés pour les exercices : Pour la chimie : le 1ère S de chez Nathan collection TOMASINO.

Pour la physique : le 1ère S de chez Bordas collection GALILEO. Pour rechercher un mot dans la page, utilisez la fonction de votre navigateur (Ctrl + F) Voici des petits liens pour vous repérer dans la page : Partie chimie Partie physique Partie contrôles Quelques liens "en vrac" : Chimie Fichiers Commentaires 1-Mesure de quantité de matière + Activité documentaire prof + Activité documentaire élève Plusieurs formules pour déterminer une quantité de matière : à partir d'une masse, d'un volume, d'une concentration, d'un volume molaire.Analyse sanguine : des exemples de mesures. TP N°1 : Bilan de matière-élève + TP N°1 : Bilan de matière-prof Quelle est l'équation de la réaction de décomposition thermique de l'hydrogénocarbonate de sodium (NaHCO3) ? réponse par l'expérience et par la réalisation de tableaux d'avancement 2-Les solutions électrolytiques + Fiche élève 1 + Fiche élève 2 + Fiche élève 3 + Fiche élève 4 + Voir une animation ici ! Mise en solution d'un solide ionique : équation de dissolution ; concentration molaire d'un solution ionique et des espèces dissoutes ; mise en solution d'un liquide, d'un gaz ; caractère dipolaire ; électronegativité ; solvation des ions ; électrolyte TP N°2 : suivi d'une transformation par mesure de pression-élève + TP N°2 : suivi d'une transformation par mesure de pression-prof TP N°2bis : Même principe que le TP précédent avec une autre réaction + TP N°2bis : correction Réaction entre le magnésium (Mg) et l'acide chlorhydrique (H3O+) : validation des résultats à partir d'une mesure de la pression de H2 formé OU même style de TP en prenant comme base la réaction entre l'hydrogénocarbonate de sodium et l'acide éthanioique 3-Suivi d'une transformation chimique + Fiche élève (méthode générale) + Fiche élève (application) Tableau d'avancement ; avancement maximal ; réactif limitant ; exemples TP N°3 : échelle de teinte-élève + TP N°3 : échelle de teinte-prof + TP N°3 : échelle de teinte-correction Trouver le % en cuivre d'une pièce de 10 centimes de franc grâce à une échelle de teinte en solution de CuSO4 4-La conductimétrie + Voir une animation ici ! Résistance et conductance : facteurs influençant la conductance G ; cellule conductimétrique ; conductivité ; conductivité molaire ionique TP N°4 : Conductimétrie et concentration-élève + TP N°4 : conductimétrie et concentration-prof Courbe d'étalonnage conductimétrique de solution de chlorure de sodium (NaCl) : trouver la concentration d'un sérum physiologique TPN°5 : additivité des conductances-élève + TP N°5 : additivité des conductances-prof A partir de la mesure de conductance de trois solutions ioniques, trouver la conductance de la troisième par combinaison linéaire 5- Les réactions acido-basiques + Fiche élève Exemples de réactions : définition acide et base selon Brønsted ; Indicateur coloré : le BBT ; couples acide-base ; les couples de l'eau TP N°6 : réactions acido-basiques + TP N°6 : réactions acido-basiques-prof OU TP N°6 : Utilisez vos bases pour bien choisir-élève + TP N°6 : utilisez vos bases pour bien choisir-prof + TP N°6 : utilisez vos bases pour bien choisir-correction Plusieurs exemple de réaction acide-base ; quelques indicateurs colorés classiques (BBT, phénolphaléine et hélianthine) OU Choisissez les bons couples d'indicateurs colorés à mettre dans des équations, et reconnaitre des courbes conductimétriques 6-Les réactions d'oxydoréduction + Fiche élève Exemples de réaction : définition oxydant et réducteur ; analogie aux acides-bases ; oxydant et réducteur dans la classification ; couples oxydoréducteurs TP N°7 : réactions d'oxydoréductions + TP N°7 : réactions d'oxydoréductions-correction OU TP N°7 : Réactions acido-basique et d'oxydoréduction +Fichier prof Des exemples très classiques de réaction oxydant réducteur OU analogie entre acide-base et oxydant-réducteur 7-Les dosages + Fiche élève 1 + Fiche élève 2 + Fiche élève 3 + Voir une animation ici ! Principe et montage expérimental d'un dosage ; dosage direct ou indirect ; réaction de dosage ; repérage de l'équivalence ; résultat d'un dosage ; concentration d'une solution ou quantité de matière d'une espèce TP N°8 : Dosages colorimétriques et conductimétriques-élève + TP N°8 : Dosages colorimétriques et conductimétriques-correction Dosage conductimétrique d'un détartrant de cafetière et titrage du diode par les ions thiosulfate Révisions 2nde : atomes et molécules configuration électronique ; règles du duet et de l'octet ; formation d'ions et de molécules ; modèle de Lewis de la liaison covalente 8-Introduction à la chimie organique + Act doc Qu'est-ce que la chimie organique ; chimie du carbone ; origine : photosynthèse, pétrole et gaz naturel TP N°9 : Éléments chimiques dans les molécules organiques Pyrolyse ; combustion ; rappels de chimie organique : construction de molécules, isomérie, notion de famille 9- Le squelette carboné + Fiche élève 1 + Fiche élève 2 Les chaînes carbonées : ouvertes, fermées, cycliques, linéaires, ramifiées, saturées, insaturées ; groupes caractéristiques ; différentes formules ; brute, développée, semi-développée, topologique ; nomenclature : alcanes et alcènes ; isomérie : chaîne, position, fonction, Z,E ; distillation fractionnée TP N°10 : Jeu de cartes des familles organiques + Jeu de cartes Jeux des sept familles des molécules organiques : construire les cartes avec la nomenclature des molécules et leur représentation (semi-développé et topologique puis jouer 10-Modification du squelette carboné + Fiche élève Craquage ; déshydrogénation ; ramification ; cyclisation ; alkylation ; polyaddition (nylon) TP N°11 : Oxydation des alcools + Correction Les différentes classes d'alcool et leur oxydation respectives (si possible) ; tests des familles ; réactions d'oxydoréduction avec les molécules organiques 11-Les groupes caractéristiques + Fiche élève 1 + Fiche élève 2 + Fiche exercices + Correction fiche exercices Alcool ; Acide carboxylique ; Aldéhyde ; Cétone ; Amine ; Composé halogéné X = F, Cl, Br, I ; tests caractéristiques : des alcènes, des dérivés halogénés, 2,4 DNPH pour les composés carbonyles, Liqueur de Fehling pour les aldéhydes, réactif de Tollens ou réactif de Schiff TP N°13 : Synthèse de conservateur : acide benzoïque OU TP N°13 : Synthèse d'un dérivé halogéné Synthèse du benzoate de sodium et de l'acide benzoïque ; rendement OU Synthèse du 2-chloro-2-méthylpropane 12-La réactivité des alcools Oxydation des alcools : complète par combustion, ménagée par permanganate de potassium, par le O2 de l'air, biochimique ; déshydratation des alcools ; obtenitond e composés halogénés 13-Changement de groupe caractéristique + Fiche élève 1 + Fiche élève 2 + Fiche exercices + Correction Fiche exercices différentes réactions : exemple industriel : le méthanol 14-La cohésion de la matière (PWF) + Fichiers pdf Energie de liaison ; état physique des corps ; changements d'état ; liaisons intramoléculaires et intermoléculaires 15-Energie des transformations chimiques (PWP) + Fichier pdf Chaleur de réaction : exothermique, endothermique, athermique Physique Fichiers Commentaires 1-Les interactions fondamentales+ Activité documentaire prof + Activité documentaire élève Particules élémentaires dans l'atome et son noyau ; Interaction gravitationnelle et électromagnétique (phénomènes d'électrisation, loi de Coulomb, conduction de l'électricité) ; interaction forte ; cohésion de la matière à différentes échelles TP N°1 : Electriscation-élève+ TP N°1 : Electriscation-prof Electriscation par frottements ; caractere conducteur ou isolant d'un matériau ; deux "types" d'électricité ; interprétation ; expérience du filet d'eau attiré par une règle frottée 2-Caractéristiques du mouvement d'un solide+ Fiche exercices + Transparent Rappels de mécaniques : référentiel, système, trajectoire ; vitesse moyenne et instantanée ; centre d'inertie ; mouvement de translation et de rotation autour d'un axe fixe : vitesse angulaire TP N°2 : Trajectoire et vecteur vitesse-élève + Enregistrement 1 + Correction + Enregistrement 2 + Correction + Enregistrement 3 + Correction + Correction élève Enregistrement de mouvement d'un mobile autoporteur sur une table à coussin d'air ; tracé des vecteurs vitesses et calcul de vitesses linéaires et angulaires 3-Forces + Fiche élève-transparent + Exercice de forces sur systèmes Actions mécaniques : localisés, réparties, de contact, à distance ; modélisation de cette action ; force (4 caractéristiques du vecteur force ; contact ponctuel entre deux solides ; poids d'un objet ; réaction d'un plan sur un objet ; poussée d'Archimède ; effets d'une force : relation à l'équilibre et mise en mouvement TP N°3 : Interaction et force-élève + TP N°3 : interaction et force-prof + TP N°3suite : modélisation de l'action d'un ressort-élève + TP N°3suite : modélisation de l'action d'un ressort-prof Découverte des diagrammes comportant un générateur, plusieurs récepteurs en série ou en parallèle ; agencement de résistances en série ou en parallèle 9-Générateurs électriques + Fiche élève Exemples de générateurs (pile électrochimique, photopile, génératrice) ; Energie et puissance fournies par le générateur au circuit récepteur ; convention générateur ; caractéristique d'un générateur : force électromotrice (fem) TP N°9 : Miroir et lentille + Correction + Matériel Expérience des deux bougies ; dispositif permettant d'étudier les lois de la réflexion ; comment distinguer les différents types de lentilles et mesurer leur distance focale ; influence de la distance lentille objet sur les caractéristiques de l'image 10-Comportement d'un circuit électrique + Fiche élève Distribution de l'énergie dans un circuit électrique ; Loi des tensions et loi des intensités (loi des noeuds) ; association de résistances en série et en parallèle ; résistance équivalente ; prévoir le comportement d'un circuit TP N°10 : Lentilles convergentes Résolution expérimentale d'énigme sur les caractéristiques des lentilles convergentes 11-Conditions de visibilité des objets + Fiche élève-Deux types d'objet ; rôle de l'oeil dans la vision ; propagation de la lumière ; comment modifier un faisceau lumineux : lentilles convergentes (bords minces) et divergentes (bords épais) TP N°11 : Lunette astronomique Activité historique sur la lunette de Galilée et la lunette astronomique ; étude théorique et réalisation de la lunette astronomique 12-Miroir plan et réflexion + Fiche élève Différence entre réflexion, réfraction et diffusion ; lois de Descartes de la réflexion ; image fournie par un miroir symétrique de l'objet ; point-image : construction graphique ; fabrication et utilisation des miroirs TP N°12 : Champ magnétique + Matériel Détection d'un champ magnétique ; détermination du vecteur champ magnétique et représentation ; spectre magnétique et lignes de champ ; superposition de deux champs magnétiques 13-Lentilles convergentes + Transparent Modélisation géométrique et points particuliers : centre optique, foyer principal objet, foyer principal image ; distance focale ; vergence ; construction d'une image donnée par une lentille convergente ; relation de conjugaison ; grandissement 14-Rétroprojecteur-élève + 14-Rétroprojecteur-prof + Schéma Utilisation de la relation de conjugaison et du grandissement d'un système optique constitué d'une lentille et d'un miroir plan 15-Champ magnétique + Matériel Magnétisme terrestre ; aimant ; expérience d'Oersted ; superposition de deux champs magnétiques ; lignes de champ ; spectres ; aimant droit ; aimant en U ; champ créé par un courant ; solénoïde ; règle du tire-bouchon ou de la main droite 16-Force de Laplace Fonctionnement du haut-parleur électrodynamique et du moteur à courant continu ; couplage électromécanique Contrôles Retour en haut de la page DS N°1 04/05 + Correction + DS N°1 05/06 + Correction + DS N°1bis 05/06 + Correction Contrôles sur les chapitres 1 de physique et chimie DS N°2 04/05 + Correction + DS N°2 05/06 + Correction + DS N°2bis 05/06 + Correction Contrôles sur les chapitres 2 de physique et chimie DS N°3 04/05 + Correction + DS N°3 05/06 + Correction Contrôles sur les chapitres 3 de physique et chimie DS N°4 04/05 + Correction + DS N°4 05/06 + Correction Contrôles sur les chapitres 4 de physique et chimie DS N°5 04/05 + Correction + DS N°5 05/06 + annexe + Correction Contrôles sur les chapitres 5 de physique et chimie DS N°6 04/05 + Correction Contrôle sur les chapitres 6 et 7 de chimie DS N°6 05/06 + Correction + DS N°6bis 05/06 + Correction Contrôle sur les récepteurs électriques et les dosages DS N°7 04/05 : chapitres 8 et 9 physique + Correction Contrôle sur les chapitres 8 et 9 de physique DS N°7 05/06 ; générateur électrique chimie organique + Correction Contrôle sur les générateurs électriques et la chimie organique de base DS N°8 04/05 + Correction Contrôle sur la chimie organique DS N°8 05/06 + Annexe + Correction Contrôle sur la chimie organique et les bases de l'optique DS N°9 04/05 + Correction + DS N°9bis 04/05 + Correction Contrôle sur l'oxydation des alcools et l'optique 2016-2017,2,3eme,1 actualité,7,Algèbre,4,Amortissements,3,Analyse,1,Analyse financière,9,Analyse mathématique 1,4,Androïd,1,Articles 1cours,1,Audit,2,Audit Général,2,Audit public,1,BAC,5,Banque mondiale,1,bilan fonctionnel,1,bio-informatique,1,Biologie,4,Biologie moléculaire,2,Biologie végétale,1,Books,6,Bourses,4,BTS,2,Candidature,7,Chimie,2,CHIMIE 1,1,Communication,1,comptabilité,2,Comptabilité Analytique,15,Comptabilité des Sociétés,3,Comptabilité générale,24,Comptabilité générale 2,13,Comptabilité nationale,2,Concours,34,Contrôle de gestion,4,Cours,56,cours économie,55,cout complet,1,développement,1,développement économique,1,Doctorat,1,Documents,5,Droit commercial,2,Droit des affaires,4,Échantillonnage et Estimation,6,Écologie,1,Économétrie,1,Économie,28,Économie,220,Économie du développement,2,Économie industrielle,3,Économie Internationale,2,Économie monétaire,8,ELECTRICITÉ,1,Electronique,4,en,1,ENCG,13,ENS,2,entrepreneurial,1,Etude de cas,1,Examens,20,Examens Comptabilité générale 2,2,Excel,3,Exercices,30,Exercices Compa S3,4,Exercices compta G,1,Exercices Comptabilité analytique,1,Exercices Comptabilité générale,7,Exercices GF,1,Exercices statistique,4,Faculté Polydisciplinaire de Tétouan,1,Finance islamique,1,Finance publique,3,Fiscalité,6,FMI,1,FSJES Agadir,2,FSJES AGDAL,1,FSJES Ain Chock,1,FSJES Ain Sbaa,2,FSJES FES,1,FSJES Marrakech,3,FSJES Mohammedia,2,FSJES Settat,2,FSJES Souissi,2,FSJES Tanger,1,Gagner de l'argent,1,Gestion budgétaire,1,Gestion des entreprises,1,Gestion Financière,9,GRH,3,Histoire de la Pensée Economique,3,informatique,4,informatique de gestion,1,introduction à l'économie,19,Introduction à l'économie,1,IPA,1,IS,1,ISCAE,1,JBF,8,L1,L2,L2,20,L3,15,Lettre de motivation,9,Licence Pro,13,Livres,3,Macroéconomie,9,Management,10,Management Stratégique,5,Marketing,6,Master,31,Master spécialisé,14,mathématiques,3,Mémoire,19,Microéconomie,40,Microéconomie 2,20,news,6,OFPPPT,1,Organisation,6,Orientation,36,Pdf,1,PFE,18,Physique,1,Point de vue,1,Politiques économiques,1,Probabilités,8,Provisions,3,QCM,16,Quiz,17,Rapport de stage,13,Recherche Opérationnelle,3,Résume,4,résumé,12,S1,81,S2,54,S3,33,S4,25,S5,30,S6,30,Statistique,9,Stratégie industrielle,1,Sujet Général,1,sujet PFE,4,SV2,1,SVT,1,Théorie économique contemporaine,1,Vidéos,30,