

		Titres	Élément imposé (chimie)
Fourcade Nathan	LC 4	Acides et bases faibles (Terminale générale, enseignement de spécialité)	Déterminer une constante d'acidité
Safa Isabelle	LC32	Acides/bases	Mettre en œuvre une réaction acide-base pour réaliser une analyse quantitative en solution aqueuse.
Viallet Maud	LC 12	Analyses par spectroscopie (Terminale SPCL)	Concevoir et mettre en œuvre un protocole pour déterminer la concentration d'une espèce à l'aide d'une droite d'étalonnage établie par spectrophotométrie.
De Guiran Rémi	LC 21	Application du premier principe à la transformation chimique (PT)	Mettre en œuvre une démarche expérimentale mettant en jeu des effets thermiques d'une transformation chimique
Bessonart Léa	LC 21	Application du premier principe de la thermodynamique à la réaction chimique (MP)	Mettre en œuvre une démarche expérimentale mettant en jeu des effets thermiques d'une transformation chimique.
Usala Louis	LC24	Application du second principe à la transformation chimique	Illustre l'influence de la température sur la position d'un équilibre
Colombier Juliette	LC 12	Caractérisations par spectroscopie en synthèse organique (Terminale STL – spécialité SPCL)	Identifier ou confirmer des structures à partir de spectres UV-Visible, IR ou RMN en utilisant des banques de données.
Koessler Alexandre	LC 31	Chimie analytique quantitative et fiabilité (CPGE)	Proposer ou justifier le protocole d'un titrage à l'aide de données fournies ou à rechercher.
Viallet Maud	LC 6	Chimie analytique quantitative et fiabilité (Première STL – spécialité SPCL)	Concevoir et mettre en œuvre un protocole pour déterminer la concentration d'une solution à l'aide d'une gamme d'étalonnage par spectrophotométrie
Pricoupenko Alexandre	LC 30	Cinétique électrochimique (MP)	Réaliser le tracé expérimental d'une courbe intensité-potentiel
Safa Isabelle	LC 30	Cinétique électrochimique (PT)	Mettre en œuvre un protocole expérimental utilisant des courbes courant-potentiel.
Usala Louis	LC 08	Cinétique et catalyse (Terminale de spécialité)	Capacité numérique : À l'aide d'un langage de programmation et à partir de données expérimentales, tracer l'évolution temporelle d'une concentration, d'une vitesse volumique d'apparition ou de disparition et tester une relation donnée entre la vitesse volumique de disparition et la concentration d'un réactif.
Schlachter Jean-Maxime	LC 23	Cinétique homogène (Niveau : TSI 1)	Déterminer l'influence d'une concentration sur la vitesse d'une réaction chimique.
Schlachter Jean-Maxime	LC 28	Conversion d'énergie électrique en énergie chimique (PSI)	Réaliser un dépôt électrolytique et estimer son rendement faradique
Pricoupenko Alexandre	LC 20	Corps purs et mélanges binaires (PSI)	Tracer expérimentalement un (ou une partie d'un) diagramme binaire
Colombier Juliette	LC27	Corrosion humide des métaux (PSI)	Mettre en œuvre des protocoles illustrant les phénomènes de protection.
Khlat Lucie	LC 1	De la structure des entités aux propriétés physiques de la matière (Première générale, enseignement de spécialité)	Choisir un solvant et mettre en œuvre un protocole d'extraction liquide-liquide d'un soluté moléculaire.
Usala Louis	LC 1	De la structure des entités aux propriétés physiques de la matière (Première générale, enseignement de spécialité)	Comparer la solubilité d'une espèce solide dans différents solvants (purs ou en mélange)
Al Jibouri Sadek	LC 16	Des édifices ordonnés : les cristaux (1ère enseignement scientifique)	Utiliser une représentation 3D informatisée de cristal
Berrit Nathan	LC 22	Détermination de constantes d'équilibre (MPSI)	Déterminer une constante d'équilibre
Fourcade Nathan	LC 20	Diagramme binaire solide-liquide (PSI)	Obtenir une courbe d'analyse thermique d'un mélange binaire
Bessonart Léa	LC 25	Diagrammes potentiel-pH (construction exclue) (PTSI)	Mettre en œuvre des réactions d'oxydo-réduction en s'appuyant sur l'utilisation de diagrammes potentiel-pH.
Deplus Guillaume	LC 11	Distillation et diagrammes binaires (Terminale SPCL)	Choisir une technique de distillation et la mettre en œuvre pour séparer les constituants d'un mélange.
Deplus Guillaume	LC9	Élaborer des stratégies en synthèse organique (terminale générale, enseignement de spécialité)	Mettre en œuvre un protocole de synthèse pour étudier l'influence de la modification des conditions expérimentales sur le rendement ou la vitesse.
Limonet Julie	LC 2	Énergie Chimique (1ère STI2D)	Mettre en œuvre une expérience pour estimer le pouvoir calorifique d'un combustible
Berrit Nathan	LC 2	Énergie chimique (terminale STL)	Mettre en œuvre une expérience pour estimer le pouvoir calorifique d'un combustible.
Forest Vincent	LC 28	Énergie chimique et énergie électrique : conversion et stockage (MP)	Utiliser les courbes courant-potentiel pour expliquer le fonctionnement d'un électrolyseur et prévoir la valeur de la tension de seuil.

Berdous Mathieu	LC 7	Évolution spontanée d'un système chimique (terminale générale, enseignement de spécialité)	Déterminer la valeur du quotient de réaction à l'état final d'un système, siège d'une transformation non totale, et montrer son indépendance vis-à-vis de la composition initiale du système à une température donnée
Safa Isabelle	LC 7	Evolution spontanée d'un système chimique (terminale générale, enseignement de spécialité)	Mettre en évidence la présence de tous les réactifs dans l'état final d'un système siège d'une transformation non totale, par un nouvel ajout de réactifs.
De Guiran Rémi	LC 23	Evolution temporelle d'un système chimique (TSI 1)	Déterminer l'énergie d'activation d'une réaction chimique.
Safa Isabelle	LC 14	Molécules d'intérêt biologique (1ère ST2S)	Mettre en œuvre un protocole de saponification d'un corps gras.
Tandt Maxime	LC 17	Optimisation d'un procédé chimique (PSI)	Illustrer l'optimisation d'une réaction chimique par modification de la valeur du quotient réactionnel
De Guiran Rémi	LC 5	Oxydants et réducteurs (Terminale STL)	Réaliser une pile et mesurer la tension pour identifier l'anode et la cathode, l'oxydant et le réducteur
Berdous Mathieu	LC 33	Oxydo-réduction (Niveau : MPSI)	Mettre en œuvre une réaction d'oxydo-réduction pour réaliser une analyse quantitative en solution aqueuse.
Berrit Nathan	LC 5	Oxydo-réduction (première générale, enseignement de spécialité)	Réaliser un titrage red-ox direct avec repérage colorimétrique de l'équivalence pour déterminer la quantité de matière d'une espèce dans un échantillon
Berdous Mathieu	LC 10	Purification et contrôle de pureté d'une espèce chimique organique (1ère SPCL)	Utiliser une technique de recristallisation pour purifier un composé
Viallet Maud	LC 26	Relations structure des entités - propriétés physiques macroscopiques (MPSI)	Choisir un solvant et mettre en œuvre un protocole d'extraction liquide-liquide d'un soluté moléculaire.
Limonet Julie	LC 19	Solides cristallins (Niveau : PTSI)	Utiliser un logiciel ou des modèles cristallins pour visualiser des mailles et des sites interstitiels et pour déterminer des paramètres géométriques
Usala Louis	LC29	Solubilité (MPSI)	Illustrer à l'aide d'une réaction de précipitation un procédé de retraitement, de recyclage ou de séparation en solution aqueuse.
Colombier Juliette	LC 29	Solubilité (PTSI)	Mettre en œuvre une réaction de précipitation pour réaliser une analyse quantitative en solution aqueuse.
Pricoupenko Alexandre	LC 15	Solubilité (Terminale SPCL)	Proposer et mettre en œuvre un protocole pour extraire une espèce chimique solide dissoute dans l'eau.
Deplus Guillaume	LC 15	Solubilité (Terminale SPCL)	Proposer et mettre en œuvre un protocole pour extraire sélectivement des ions d'un mélange par précipitation.
Al Jibouri Sadek	LC 13	Stratégie de synthèse (terminale générale enseignement de spécialité)	Mettre en œuvre un protocole de synthèse conduisant à la modification d'un groupe caractéristique ou d'une chaîne carbonée
Deplus Guillaume	LC18	Structure des entités chimiques (MPSI)	Utiliser un logiciel ou un modèle moléculaire pour lier qualitativement la géométrie d'une entité à une minimisation de son énergie
Schlachter Jean-Maxime	LC 3	Structure spatiale des espèces chimiques (Terminale STL)	Identifier les relations d'énantiométrie et de diastéréoisométrie entre différents stéréoisomères sur des modèles moléculaires ou en utilisant un logiciel de représentation moléculaire
Tandt Maxime	LC9	Synthèse chimique : mécanisme réactionnel (Term SPCL)	Mettre en évidence le rôle d'un catalyseur dans une réaction chimique
Koessler Alexandre	LC 9	Synthèses chimiques : Aspects macroscopiques (Terminale SPCL)	Réaliser expérimentalement et interpréter une ou des électrolyses
Bessonart Léa	LC 10	Synthèses et environnement (1ère SPCL)	Mettre en œuvre une synthèse à partir d'une espèce naturelle
Tandt Maxime	LC 22	Transformation chimique d'un système (TSI 1)	Relier expérimentalement la composition d'un état final à la valeur d'une constante d'équilibre