

## Épreuves orales de Chimie, Filière PC

Trois commissions parallèles ont interrogé les candidats français et étrangers. La moyenne de l'épreuve est de **11,55/20** avec un écart type de **3,37** pour les **437** candidats français. Étant donné le faible nombre de candidats étrangers, les moyennes et écarts types associés ne sont pas significatifs. La durée de l'épreuve est de 50 minutes sans préparation préalable pendant lesquelles un ou deux sujets sont proposés. Toutes les parties du programme de PCSI et PC ont été abordées sur l'ensemble des épreuves orales.

Les notes des candidats français se sont échelonnées de **04 à 20/20**.

Pour les 145 candidats de la 1ère commission, la moyenne est de 11,22 .

Pour les 147 candidats de la 2ème commission, la moyenne est de 11,83 .

Pour les 145 candidats de la 3ème commission, la moyenne est de 11,60 .

### 1 Remarques d'ordre général

Une grande majorité des candidats présents à l'épreuve orale de chimie ont su démontrer leur capacité à présenter des exposés de qualité honorable, preuve d'une préparation complète à l'épreuve de l'oral et d'une bonne appréhension du programme. La plupart des notions prévues par ce dernier et abordées au cours des deux années de CPGE ont en général été bien assimilées. Elles ont permis à un bon nombre d'interrogés de répondre aux problèmes posés en engageant un dialogue avec l'examineur, et ce en adoptant une démarche scientifique et un raisonnement construit. Le jury n'a jamais laissé le candidat bloqué face à une question, des indications ont toujours été données ou des questions ont été posées afin d'orienter le candidat vers la solution. En revanche, il est attendu que le candidat fasse preuve d'initiative, de réflexion et d'esprit critique notamment lorsqu'un résultat numérique annoncé semble être aberrant.

Le tableau a été en général très bien tenu. Si le candidat opte pour une représentation schématique, il est important de choisir le repère et les unités de façon judicieuse pour plus de clarté, l'utilisation de craies de couleur pouvant également contribuer à plus de lisibilité. Lors de développements d'équations réactionnelles ou algébriques, il est conseillé de détailler ligne par ligne les différentes étapes de son raisonnement, et de ne pas effacer ou réécrire par-dessus une équation précédente. Ces corrections tendent toujours à des confusions pour le candidat, et renvoient un aspect brouillon de son exposé à l'examineur. Il est en outre grandement

apprécié que les candidats entament le dialogue et exposent à l'oral la démarche qu'ils détaillent au tableau.

La connaissance des notions vues lors des deux années de préparation est essentielle pour la résolution des problèmes posés. Il est à noter que certains candidats ont été très vite pénalisés à cause de lacunes importantes sur certains points du programme.

**Certains exercices nécessitent l'usage de la calculatrice, il est donc important que le candidat se présente à l'épreuve avec un matériel qu'il maîtrise de façon efficace, notamment pour la résolution d'équations simples ou pour effectuer des régressions linéaires.**

Chaque année, bon nombre de candidats ont des difficultés à bien appréhender les questions posées et les données fournies par l'énoncé. Une lecture dans la précipitation de ce dernier conduit systématiquement à des questions non traitées car non lues, à des raisonnements inadaptés, ainsi qu'à un manque préjudiciable d'exploitation des données. Comme mentionné ci-dessus, nous rappelons que les remarques faites par l'examineur au cours de l'épreuve doivent être prises en considération car ce sont généralement des indications précieuses pour la résolution de l'exercice.

Lors du traitement d'un problème, certains candidats sont persuadés de connaître déjà le résultat d'une réaction, d'une équation, d'un calcul... Il est important de faire preuve de vigilance en vérifiant que le résultat connu s'applique bien, ce dernier devant surtout être justifié scientifiquement en s'appuyant sur des lois chimiques et les observations indiquées. Le par cœur comme la récitation sont à proscrire tout au long de l'épreuve, tandis que le raisonnement et la démarche scientifique seront valorisés.

## 2 Chimie générale

La chimie des solutions demeure cette année encore la bête noire des candidats et ceci à cause d'un manque de rigueur et d'une mauvaise compréhension des phénomènes se déroulant au sein de la solution. L'interprétation d'une courbe de titrage est aussi très confuse. Ainsi, peu de candidats sont capables de mener à bien le calcul du pH d'un monoacide faible au sein d'une solution aqueuse. Certains semblent préférer se noyer dans des calculs longs et complexes au tableau plutôt que d'engager une discussion avec l'examineur et émettre des hypothèses conduisant à des approximations judicieuses permettant de gagner un temps précieux. Ceci leur est particulièrement dommageable car le jury rappelle que l'oral de chimie n'est pas un oral de calcul et n'est pas évalué comme tel.

Pour des raisons similaires, les exercices de cinétique chimique ont posé de nombreux problèmes aux candidats. Ces derniers s'engouffrent trop souvent dans des calculs intégraux complexes alors que l'émission de certaines hypothèses chimiques permet de venir à bout du problème posé. L'extraction de données expérimentales par régression linéaire est généralement bien menée, quand évidemment, le candidat a fait l'effort de se présenter à l'oral avec sa calculatrice.

L'analyse de courbes intensité-potentiel pose souvent des problèmes fondamentaux et a été appréhendée, au même titre qu'il y a deux ans, de façon très hétérogène suivant les candidats. Beaucoup de candidats semblent déroutés face au fait qu'une courbe puisse ne présenter que la vague d'oxydation d'une espèce en solution, sans présenter la vague de réduction correspondante. Il est bon de rappeler que, pour observer une vague d'oxydation ou de réduction sur une courbe intensité-potentiel, l'espèce subissant la réaction d'oxydo-réduction correspondante doit être présente en solution. Le lien qualitatif et/ou quantitatif entre l'intensité du courant limite de diffusion avec la concentration du réactif en solution, le nombre d'électrons échangés à l'électrode et la surface immergée de l'électrode à partir des courbes intensité-potentiel a rarement été établi correctement.

La thermochimie est dans son ensemble bien maîtrisée par les candidats. Les calculs de variance sont certes souvent menés de manière assez maladroite, toutefois la majorité des candidats a su tracer ou exploiter un diagramme binaire et une courbe d'analyse thermique. De nombreuses confusions ont été faites sur les grandeurs thermodynamiques calculées à l'équilibre et en dehors de l'équilibre. L'utilisation du potentiel chimique pour résoudre certaines questions pose souvent des problèmes aux candidats.

Il est utile de rappeler encore une fois que l'intégralité du programme de PCSI doit être maîtrisée, y compris les chapitres traitant de l'atomistique. En effet, trop peu de candidats ont été capables de citer les quatre nombres quantiques et en donner leur signification. La structure électronique des atomes dans leur état fondamental a été souvent correctement écrite mais pas toujours correctement interprétée pour en déduire les ions que l'on peut obtenir à partir d'un élément donné.

Enfin, l'interprétation et l'exploitation des orbitales moléculaires de valence des complexes métalliques octaédriques a encore une fois été très décevante. Un certain nombre de candidats n'a pas su déterminer le nombre d'oxydation du métal au sein d'un complexe de métal de transition, son nombre d'électrons de valence et expliquer de manière correcte la levée partielle de dégénérescence des orbitales  $d$  du métal.

### 3 Chimie organique

Cette année encore, le jury tient globalement à souligner la rigueur apportée par les candidats lors de l'écriture de mécanismes réactionnels même si beaucoup d'entre eux font encore des erreurs en recopiant la molécule d'une étape de synthèse à une autre (chaîne carbonée, fonction...). Les mouvements électroniques ainsi que les lacunes et doublets électroniques sont bien représentés. L'utilisation de simple ou double flèches pour dépeindre des réactions réversibles ou non peut s'avérer hasardeuse. Les notions d'équilibre sont considérées mais pas encore suffisamment exploitées. L'équilibre céto-énolique en milieu acide est par exemple trop peu mis en avant. Beaucoup de candidats omettent le fait qu'une réaction réversible permet de revenir en arrière ce qui peut se révéler utile pour illustrer un mécanisme ou interpréter des réactions compétitives.

Les règles de nomenclature posent malheureusement problème à trop de candidats, même lorsqu'il s'agit d'identifier des molécules très simples. Nommer une molécule à partir de sa représentation graphique, dessiner sa représentation de Cram à partir de son nom, et déterminer la configuration absolue de carbones asymétriques sont des notions qui prennent trop de temps à beaucoup de candidats et les pénalisent quant à la poursuite du problème. La nomenclature des réactions d'élimination est également peu maîtrisée. Beaucoup de confusions demeurent entre les mécanismes  $E1$ ,  $E2$  et  $E1_{cB}$ . Lorsqu'elle n'est pas nommée «  $E1$  carbanion », le mécanisme de cette dernière semble inconnu pour de nombreux candidats.

Les pré-requis stéréochimiques pour les  $E2$  et  $S_N2$  sont trop rarement sus et mis en application, des candidats réalisent encore des  $S_N2$  sur des carbones trigonaux.

Les effets électroniques ne sont pas assez maîtrisés et par conséquent insuffisamment exploités pour permettre une interprétation correcte de la réactivité des molécules. Beaucoup de candidats confondent encore effets inductifs et mésomères et se trompent souvent entre effets donneurs et accepteurs. Pour illustration, les carbocations en  $\alpha$  des fonctions carbonyles ne sont en rien stabilisés par délocalisation de la liaison  $C=O$ , au contraire. L'interprétation selon les effets électroniques des différences d'acidités entre molécules analogues portant des groupements à effets donneurs ou accepteurs, a été très souvent entachée d'erreurs. Il en va de même pour justifier la stabilité d'un carbanion substitué, souvent confondu avec le cas du carbocation. Aussi, l'écriture judicieuse de formes mésomères les plus représentatives a souvent manqué. Autre point

important, la mise en évidence des sites lacunaires n'a pas été réalisée correctement. En effet, beaucoup trop de candidats pensent à tort que les sites cationiques sont toujours électrophiles ce qui conduit à des mécanismes totalement aberrants. Un site cationique peut tout à fait ne pas être électrophile : par exemple, le site électrophile d'un alcool protoné sous forme d'oxonium est l'atome de carbone de la liaison C-O et non pas l'atome d'oxygène formellement chargé positivement.

Une des difficultés récurrentes rencontrée par les candidats reste l'interprétation de mécanismes réactionnels et l'écriture de produits obtenus lors d'une synthèse multi-étapes. Certains candidats restent encore bloqués à une étape sans regarder la suite de la synthèse et perdent un temps précieux notamment à imaginer un mécanisme sans avoir identifié au préalable le produit à obtenir. Les examinateurs ont trop souvent dû indiquer aux candidats de procéder à une analyse rétrosynthétique, ce qui devrait être envisagé naturellement par le candidat. Le jury tient à rappeler que tous les mécanismes demandés tiennent compte des connaissances requises par le candidat. Les indications nécessaires sont également données dans l'énoncé pour permettre au candidat d'écrire la structure du produit : formule brute, spectres IR/RMN, réactifs, produit issu de la réaction suivante. . .

Même si des efforts ont été faits, trop de candidats méconnaissent les ordres de grandeurs des pKas des couples associés aux réactions acido-basiques classiques étudiées par les programmes de PCSI et PC. Ces notions sont toutefois très importantes, notamment dans les exercices portant sur des synthèses multi-étapes, car elles permettent d'aiguiller le candidat vers la formation du ou des produits de réaction attendus. Par exemple, le produit de réaction d'un organomagnésien sur un composé protique pose trop souvent des problèmes.

Au même titre que les années précédentes, un effort doit être fait sur la représentation d'un cycle catalytique simple pour la réaction de Lemieux-Johnson. Trop d'erreurs ont encore été relevées. En revanche, les différentes réactions (addition oxydante, élimination réductrice. . .) intervenant dans un cycle catalytique utilisant un complexe de métal de transition sont bien maîtrisées.

La notion de réactif réducteur est en règle générale bien maîtrisée mais le choix du réducteur est le plus souvent inapproprié. Des confusions sur l'utilisation de NaH, NaBH<sub>4</sub> ou LiAlH<sub>4</sub> subsistent.

Le jury tient également à souligner que le produit de la réaction de Diels-Alder est toujours bien connu des candidats mais l'interprétation de la stéréochimie et de la régiosélectivité de la réaction a posé beaucoup de difficultés par méconnaissance. Trop de candidats n'ont pas réussi à justifier correctement la préférence d'une approche de type endo. La règle d'Alder n'est pas non plus bien maîtrisée dans l'ensemble.

Les spectroscopies RMN et IR sont connues et utilisées globalement correctement pour interpréter un spectre lorsque la structure du composé est donnée. Cependant, il est à noter que la notion de protons équivalents reste assez floue : de nombreux candidats affirment que les cinq protons portés par un cycle benzénique monosubstitué sont équivalents. Le jury tient également à préciser que les tables RMN et IR fournies aux candidats ne sont pas toujours utilisées avec le recul nécessaire. Les tables donnent des plages de valeurs indicatives : si une table de données IR propose la plage « 1600–1650 cm<sup>-1</sup> » pour un alcène, ceci est tout à fait compatible avec une bande expérimentalement observée à 1654 cm<sup>-1</sup>.

## 4 Conclusion générale

Pour finir, le jury tient à revenir sur le niveau globalement élevé des candidats. L'objectif de ce rapport est de contribuer à améliorer la qualité des prestations orales de ces derniers. Il est toujours très agréable et constructif de pouvoir discuter et réfléchir avec des candidats courtois et très bien préparés sur des problèmes de chimie moderne et actuelle.

