

Commentaires :

Bien pour la partie sur l'optique. Mais ensuite tu abordes une trop faible partie du sujet pour avoir une bonne note. Il faut en faire davantage en 4h, et cela sera possible si tu révises régulièrement et en profondeur les cours de tous les chapitres de l'année.

Total : 26 / 100

Note : 7.5 / 20

Points particuliers à retravailler :

Une erreur évitable en optique sur le calcul de S_1M te fait perdre des points. Revoir 9c et 10b sur la structure de l'aluminium.

questions abordées : 40%

réponses correctes : 67%

Remarque :

- questions abordées : c'est le pourcentage de questions du sujet que vous avez abordées (correctement ou non).
- réponses correctes : c'est le pourcentage de bonnes réponses parmi ce que vous avez écrit sur votre copie.

Exemple : questions abordées = 60% et réponses correctes = 30% : vous avez abordé 60% du sujet dans ce que vous avez rendu, et dans ce que vous avez écrit sur votre copie il y a 30% de réponses correctes. La note finale revient à faire le produit des deux, il faut donc maximiser l'un et l'autre.

4	
4	
4	
4.5	Trop de points de cours / méthodes mal maîtrisés et qu'il faut retravailler
4.5	
6.5	
7.5	Encore trop juste, cours et méthodes à travailler sérieusement
8	↓
8	↓
8.5	↓
9	↓
10	↓
11	↓
12	Satisfaisant mais à améliorer
17	Bien, continuer pour progresser encore
Moyenne	7.9

Aperçu des connaissances et savoir-faire du cours mobilisés dans ce DS :

—————I - Plongée

- ▶ 1 - Connaître l'équation de la statique des fluides. Intégrer cette équation.
- ▶ 2 - Connaître l'expression de la poussée d'Archimède. L'utiliser dans un bilan des forces statique.

—————II - Transfert thermique

- ▶ 3.a, 3.b - Connaître la loi de Fourier. Démontrer l'équation de la chaleur.
- ▶ 3.d - Effectuer un calcul de dérivées partielles

—————III - Optique ondulatoire

- ▶ 4, 5 - Diffraction.
- ▶ 6 - Trous d'Young : signification de la cohérence, établir la différence de marche (réaliser calcul géométrie, réaliser développement limité), connaître et utiliser la formule de Fresnel.
- ▶ 7 - Trous d'Young : montage avec lentille, calculer la différence de marche. Interfrange.

—————IV - Combustion du gazole

- ▶ 8.a - Équilibrer une équation de réaction, faire un tableau d'avancement et calculer des masses dans l'état final.
- ▶ 8.c - Calculer un nombre d'oxydation.
- ▶ 8.d - Loi de Hess
- ▶ 8.e - Calculer une température de flamme adiabatique.

—————V - Autour de l'aluminium

- ▶ 9 - Écrire la configuration électronique d'un atome, justifier l'ion le plus stable.
- ▶ 10 - Dessiner une maille, nombre d'atomes en propre, en déduire ρ .
- ▶ 11 - Étudier un titrage chimique (équation de la réaction, déterminer le volume à l'équivalence, en déduire la concentration initiale).

Commentaires :

Un devoir raisonnable, avec des questions et des parties bien abordées. Tu perds des points sur certaines étourderies, ce qui est dommage. Encore une fois, il faut essayer de traiter davantage de questions. À poursuivre.

Total : 41 / 100

Note : 12 / 20

Points particuliers à retravailler :

Optique, q.7a (trous d'Young avec une lentille) : pas de surface d'onde contre la lentille, mais contre les trous. Expression de la poussée d'Archimède.

questions abordées : 55%

réponses correctes : 75%

Remarque :

- questions abordées : c'est le pourcentage de questions du sujet que vous avez abordées (correctement ou non).
- réponses correctes : c'est le pourcentage de bonnes réponses parmi ce que vous avez écrit sur votre copie.

Exemple : questions abordées = 60% et réponses correctes = 30% : vous avez abordé 60% du sujet dans ce que vous avez rendu, et dans ce que vous avez écrit sur votre copie il y a 30% de réponses correctes. La note finale revient à faire le produit des deux, il faut donc maximiser l'un et l'autre.

4	
4	
4	
4.5	Trop de points de cours / méthodes mal maîtrisés et qu'il faut retravailler
4.5	
6.5	
7.5	Encore trop juste, cours et méthodes à travailler sérieusement
8	↓
8	↓
8.5	↓
9	↓
10	↓
11	↓
12	Satisfaisant mais à améliorer
17	Bien, continuer pour progresser encore
Moyenne	7.9

Aperçu des connaissances et savoir-faire du cours mobilisés dans ce DS :

—————I - Plongée

- ▶ 1 - Connaître l'équation de la statique des fluides. Intégrer cette équation.
- ▶ 2 - Connaître l'expression de la poussée d'Archimède. L'utiliser dans un bilan des forces statique.

—————II - Transfert thermique

- ▶ 3.a, 3.b - Connaître la loi de Fourier. Démontrer l'équation de la chaleur.
- ▶ 3.d - Effectuer un calcul de dérivées partielles

—————III - Optique ondulatoire

- ▶ 4, 5 - Diffraction.
- ▶ 6 - Trous d'Young : signification de la cohérence, établir la différence de marche (réaliser calcul géométrie, réaliser développement limité), connaître et utiliser la formule de Fresnel.
- ▶ 7 - Trous d'Young : montage avec lentille, calculer la différence de marche. Interfrange.

—————IV - Combustion du gazole

- ▶ 8.a - Équilibrer une équation de réaction, faire un tableau d'avancement et calculer des masses dans l'état final.
- ▶ 8.c - Calculer un nombre d'oxydation.
- ▶ 8.d - Loi de Hess
- ▶ 8.e - Calculer une température de flamme adiabatique.

—————V - Autour de l'aluminium

- ▶ 9 - Écrire la configuration électronique d'un atome, justifier l'ion le plus stable.
- ▶ 10 - Dessiner une maille, nombre d'atomes en propre, en déduire ρ .
- ▶ 11 - Étudier un titrage chimique (équation de la réaction, déterminer le volume à l'équivalence, en déduire la concentration initiale).

...

Commentaires :

Un devoir trop juste car beaucoup d'erreurs. Tu abordes une bonne partie du sujet et c'est bien, tu y parviens car tu as des connaissances dans divers domaines, mais à chaque fois ce n'est pas assez solide pour enchaîner des questions correctement. C'est tout de même en progrès par rapport à la dernière fois, il faut donc poursuivre tes efforts.

Total : 28 / 100

Note : 8 / 20

Points particuliers à retravailler :

Chimie, équation du titrage (11a) est à revoir. C'est un titrage très simple. Optique : les deux montages des trous d'Young sont à savoir traiter, c'est donc à retravailler avec le cours ou la correction. Statique des fluides : revoir 1a pour la pression car confus.

questions abordées : 55%

réponses correctes : 55%

Remarque :

- questions abordées : c'est le pourcentage de questions du sujet que vous avez abordées (correctement ou non).
- réponses correctes : c'est le pourcentage de bonnes réponses parmi ce que vous avez écrit sur votre copie.

Exemple : questions abordées = 60% et réponses correctes = 30% : vous avez abordé 60% du sujet dans ce que vous avez rendu, et dans ce que vous avez écrit sur votre copie il y a 30% de réponses correctes. La note finale revient à faire le produit des deux, il faut donc maximiser l'un et l'autre.

4	
4	
4	
4.5	Trop de points de cours / méthodes mal maîtrisés et qu'il faut retravailler
4.5	
6.5	
7.5	Encore trop juste, cours et méthodes à travailler sérieusement
8	↓
8	↓
8.5	↓
9	↓
10	↓
11	↓
12	Satisfaisant mais à améliorer
17	Bien, continuer pour progresser encore
Moyenne	7.9

Aperçu des connaissances et savoir-faire du cours mobilisés dans ce DS :

I - Plongée

- ▶ 1 - Connaître l'équation de la statique des fluides. Intégrer cette équation.
- ▶ 2 - Connaître l'expression de la poussée d'Archimède. L'utiliser dans un bilan des forces statique.

II - Transfert thermique

- ▶ 3.a, 3.b - Connaître la loi de Fourier. Démontrer l'équation de la chaleur.
- ▶ 3.d - Effectuer un calcul de dérivées partielles

III - Optique ondulatoire

- ▶ 4, 5 - Diffraction.
- ▶ 6 - Trous d'Young : signification de la cohérence, établir la différence de marche (réaliser calcul géométrie, réaliser développement limité), connaître et utiliser la formule de Fresnel.
- ▶ 7 - Trous d'Young : montage avec lentille, calculer la différence de marche. Interfrange.

IV - Combustion du gazole

- ▶ 8.a - Équilibrer une équation de réaction, faire un tableau d'avancement et calculer des masses dans l'état final.
- ▶ 8.c - Calculer un nombre d'oxydation.
- ▶ 8.d - Loi de Hess
- ▶ 8.e - Calculer une température de flamme adiabatique.

V - Autour de l'aluminium

- ▶ 9 - Écrire la configuration électronique d'un atome, justifier l'ion le plus stable.
- ▶ 10 - Dessiner une maille, nombre d'atomes en propre, en déduire ρ .
- ▶ 11 - Étudier un titrage chimique (équation de la réaction, déterminer le volume à l'équivalence, en déduire la concentration initiale).

...

Commentaires :

Un devoir trop juste. Bien pour certains points en optique ou en chimie, mais beaucoup d'erreurs et trop peu de questions abordées. Il faut mieux connaître le cours, mieux travailler les TD jusqu'à savoir les refaire seul. Tu peux faire mieux, poursuis tes efforts.

Total : 24 / 100

Note : 6.5 / 20

Points particuliers à retravailler :

L'équation du titrage (q11.a) est à revoir.

questions abordées : 40%

réponses correctes : 60%

Remarque :

- questions abordées : c'est le pourcentage de questions du sujet que vous avez abordées (correctement ou non).
- réponses correctes : c'est le pourcentage de bonnes réponses parmi ce que vous avez écrit sur votre copie.

Exemple : questions abordées = 60% et réponses correctes = 30% : vous avez abordé 60% du sujet dans ce que vous avez rendu, et dans ce que vous avez écrit sur votre copie il y a 30% de réponses correctes. La note finale revient à faire le produit des deux, il faut donc maximiser l'un et l'autre.

4	
4	
4	
4.5	Trop de points de cours / méthodes mal maîtrisés et qu'il faut retravailler
4.5	
6.5	
7.5	Encore trop juste, cours et méthodes à travailler sérieusement
8	↓
8	↓
8.5	↓
9	↓
10	↓
11	↓
12	Satisfaisant mais à améliorer
17	Bien, continuer pour progresser encore
Moyenne	7.9

Aperçu des connaissances et savoir-faire du cours mobilisés dans ce DS :

————— I - Plongée

- ▶ 1 - Connaître l'équation de la statique des fluides. Intégrer cette équation.
- ▶ 2 - Connaître l'expression de la poussée d'Archimède. L'utiliser dans un bilan des forces statique.

————— II - Transfert thermique

- ▶ 3.a, 3.b - Connaître la loi de Fourier. Démontrer l'équation de la chaleur.
- ▶ 3.d - Effectuer un calcul de dérivées partielles

————— III - Optique ondulatoire

- ▶ 4, 5 - Diffraction.
- ▶ 6 - Trous d'Young : signification de la cohérence, établir la différence de marche (réaliser calcul géométrie, réaliser développement limité), connaître et utiliser la formule de Fresnel.
- ▶ 7 - Trous d'Young : montage avec lentille, calculer la différence de marche. Interfrange.

————— IV - Combustion du gazole

- ▶ 8.a - Équilibrer une équation de réaction, faire un tableau d'avancement et calculer des masses dans l'état final.
- ▶ 8.c - Calculer un nombre d'oxydation.
- ▶ 8.d - Loi de Hess
- ▶ 8.e - Calculer une température de flamme adiabatique.

————— V - Autour de l'aluminium

- ▶ 9 - Écrire la configuration électronique d'un atome, justifier l'ion le plus stable.
- ▶ 10 - Dessiner une maille, nombre d'atomes en propre, en déduire ρ .
- ▶ 11 - Étudier un titrage chimique (équation de la réaction, déterminer le volume à l'équivalence, en déduire la concentration initiale).

Commentaires :

Des questions bien traitées, mais trop peu pour réellement faire monter la note. Bien pour le début de l'optique, mais dommage pour les erreurs dans le montage avec lentille. Il faut renforcer tes connaissances sur les chapitres de début d'année (partie I, II) pour gagner des points, et donc réviser sérieusement. Poursuis tes efforts.

Total : 28 / 100

Note : 8 / 20

Points particuliers à retravailler :

Optique, q. 7a et 7b pour le cas des trous d'Young avec lentille : presque mais des erreurs à revoir. Aluminium : 10b calcul de ρ .

questions abordées : 45%

réponses correctes : 65%

Remarque :

- questions abordées : c'est le pourcentage de questions du sujet que vous avez abordées (correctement ou non).
- réponses correctes : c'est le pourcentage de bonnes réponses parmi ce que vous avez écrit sur votre copie.

Exemple : questions abordées = 60% et réponses correctes = 30% : vous avez abordé 60% du sujet dans ce que vous avez rendu, et dans ce que vous avez écrit sur votre copie il y a 30% de réponses correctes. La note finale revient à faire le produit des deux, il faut donc maximiser l'un et l'autre.

4	
4	
4	
4.5	Trop de points de cours / méthodes mal maîtrisés et qu'il faut retravailler
4.5	
6.5	
7.5	Encore trop juste, cours et méthodes à travailler sérieusement
8	↓
8	↓
8.5	↓
9	↓
10	↓
11	↓
12	Satisfaisant mais à améliorer
17	Bien, continuer pour progresser encore
Moyenne	7.9

Aperçu des connaissances et savoir-faire du cours mobilisés dans ce DS :

————— I - Plongée

- ▶ 1 - Connaître l'équation de la statique des fluides. Intégrer cette équation.
- ▶ 2 - Connaître l'expression de la poussée d'Archimède. L'utiliser dans un bilan des forces statique.

————— II - Transfert thermique

- ▶ 3.a, 3.b - Connaître la loi de Fourier. Démontrer l'équation de la chaleur.
- ▶ 3.d - Effectuer un calcul de dérivées partielles

————— III - Optique ondulatoire

- ▶ 4, 5 - Diffraction.
- ▶ 6 - Trous d'Young : signification de la cohérence, établir la différence de marche (réaliser calcul géométrie, réaliser développement limité), connaître et utiliser la formule de Fresnel.
- ▶ 7 - Trous d'Young : montage avec lentille, calculer la différence de marche. Interfrange.

————— IV - Combustion du gazole

- ▶ 8.a - Équilibrer une équation de réaction, faire un tableau d'avancement et calculer des masses dans l'état final.
- ▶ 8.c - Calculer un nombre d'oxydation.
- ▶ 8.d - Loi de Hess
- ▶ 8.e - Calculer une température de flamme adiabatique.

————— V - Autour de l'aluminium

- ▶ 9 - Écrire la configuration électronique d'un atome, justifier l'ion le plus stable.
- ▶ 10 - Dessiner une maille, nombre d'atomes en propre, en déduire ρ .
- ▶ 11 - Étudier un titrage chimique (équation de la réaction, déterminer le volume à l'équivalence, en déduire la concentration initiale).

...

Commentaires :

Un devoir trop superficiel. Trois pages en 4h ce n'est pas raisonnable, il faut en faire plus. Ne te décourage pas, tu es capable de faire bien mieux, il faut te baser sur tes acquis qui sont bien présents et réviser davantage pour progresser. C'est indispensable si tu veux réussir les concours.

Points particuliers à retravailler :

Total : 15 / 100

Note : 4.5 / 20

questions abordées : 30%

réponses correctes : 50%

Remarque :

- questions abordées : c'est le pourcentage de questions du sujet que vous avez abordées (correctement ou non).
- réponses correctes : c'est le pourcentage de bonnes réponses parmi ce que vous avez écrit sur votre copie.

Exemple : questions abordées = 60% et réponses correctes = 30% : vous avez abordé 60% du sujet dans ce que vous avez rendu, et dans ce que vous avez écrit sur votre copie il y a 30% de réponses correctes. La note finale revient à faire le produit des deux, il faut donc maximiser l'un et l'autre.

4	
4	
4	
4.5	Trop de points de cours / méthodes mal maîtrisés et qu'il faut retravailler
4.5	
6.5	
7.5	Encore trop juste, cours et méthodes à travailler sérieusement
8	↓
8	↓
8.5	↓
9	↓
10	↓
11	↓
12	Satisfaisant mais à améliorer
17	Bien, continuer pour progresser encore

Moyenne 7.9

Aperçu des connaissances et savoir-faire du cours mobilisés dans ce DS :

I - Plongée

- ▶ 1 - Connaître l'équation de la statique des fluides. Intégrer cette équation.
- ▶ 2 - Connaître l'expression de la poussée d'Archimède. L'utiliser dans un bilan des forces statique.

II - Transfert thermique

- ▶ 3.a, 3.b - Connaître la loi de Fourier. Démontrer l'équation de la chaleur.
- ▶ 3.d - Effectuer un calcul de dérivées partielles

III - Optique ondulatoire

- ▶ 4, 5 - Diffraction.
- ▶ 6 - Trous d'Young : signification de la cohérence, établir la différence de marche (réaliser calcul géométrie, réaliser développement limité), connaître et utiliser la formule de Fresnel.
- ▶ 7 - Trous d'Young : montage avec lentille, calculer la différence de marche. Interfrange.

IV - Combustion du gazole

- ▶ 8.a - Équilibrer une équation de réaction, faire un tableau d'avancement et calculer des masses dans l'état final.
- ▶ 8.c - Calculer un nombre d'oxydation.
- ▶ 8.d - Loi de Hess
- ▶ 8.e - Calculer une température de flamme adiabatique.

V - Autour de l'aluminium

- ▶ 9 - Écrire la configuration électronique d'un atome, justifier l'ion le plus stable.
- ▶ 10 - Dessiner une maille, nombre d'atomes en propre, en déduire ρ .
- ▶ 11 - Étudier un titrage chimique (équation de la réaction, déterminer le volume à l'équivalence, en déduire la concentration initiale).

...

Commentaires :

Un devoir insuffisant à cause d'un nombre d'erreurs trop important. Tu abordes pourtant correctement le début des questions, ce qui montre que tu as des connaissances et des idées, mais très rapidement ce n'est plus correct. Il faut mieux apprendre le cours et savoir refaire les exercices de TD/DM seul.

Total : 14 / 100

Note : 4 / 20

Points particuliers à retravailler :

Q 2.a, il faut connaître la poussée d'Archimède. Q 3.a, connaître la loi de Fourier. En optique, revoir q6.b (la démonstration pour le montage des trous d'Young sans lentilles), c'est presque ça.

questions abordées : 30%

réponses correctes : 45%

Remarque :

- questions abordées : c'est le pourcentage de questions du sujet que vous avez abordées (correctement ou non).
- réponses correctes : c'est le pourcentage de bonnes réponses parmi ce que vous avez écrit sur votre copie.

Exemple : questions abordées = 60% et réponses correctes = 30% : vous avez abordé 60% du sujet dans ce que vous avez rendu, et dans ce que vous avez écrit sur votre copie il y a 30% de réponses correctes. La note finale revient à faire le produit des deux, il faut donc maximiser l'un et l'autre.

4	
4	
4	
4.5	Trop de points de cours / méthodes mal maîtrisés et qu'il faut retravailler
4.5	
6.5	
7.5	Encore trop juste, cours et méthodes à travailler sérieusement
8	↓
8	↓
8.5	↓
9	↓
10	↓
11	↓
12	Satisfaisant mais à améliorer
17	Bien, continuer pour progresser encore
Moyenne	7.9

Aperçu des connaissances et savoir-faire du cours mobilisés dans ce DS :

I - Plongée

- ▶ 1 - Connaître l'équation de la statique des fluides. Intégrer cette équation.
- ▶ 2 - Connaître l'expression de la poussée d'Archimède. L'utiliser dans un bilan des forces statique.

II - Transfert thermique

- ▶ 3.a, 3.b - Connaître la loi de Fourier. Démontrer l'équation de la chaleur.
- ▶ 3.d - Effectuer un calcul de dérivées partielles

III - Optique ondulatoire

- ▶ 4, 5 - Diffraction.
- ▶ 6 - Trous d'Young : signification de la cohérence, établir la différence de marche (réaliser calcul géométrie, réaliser développement limité), connaître et utiliser la formule de Fresnel.
- ▶ 7 - Trous d'Young : montage avec lentille, calculer la différence de marche. Interfrange.

IV - Combustion du gazole

- ▶ 8.a - Équilibrer une équation de réaction, faire un tableau d'avancement et calculer des masses dans l'état final.
- ▶ 8.c - Calculer un nombre d'oxydation.
- ▶ 8.d - Loi de Hess
- ▶ 8.e - Calculer une température de flamme adiabatique.

V - Autour de l'aluminium

- ▶ 9 - Écrire la configuration électronique d'un atome, justifier l'ion le plus stable.
- ▶ 10 - Dessiner une maille, nombre d'atomes en propre, en déduire ρ .
- ▶ 11 - Étudier un titrage chimique (équation de la réaction, déterminer le volume à l'équivalence, en déduire la concentration initiale).

...

Commentaires : Un bon devoir. Tes efforts sont récompensés car tu maîtrises correctement des méthodes variées rattachées à divers chapitres. À poursuivre! Points particuliers à retravailler :	Total : 60 / 100 Note : 17 / 20 questions abordées : 80% réponses correctes : 75%
---	---

Remarque :

- questions abordées : c'est le pourcentage de questions du sujet que vous avez abordées (correctement ou non).
- réponses correctes : c'est le pourcentage de bonnes réponses parmi ce que vous avez écrit sur votre copie.

Exemple : questions abordées = 60% et réponses correctes = 30% : vous avez abordé 60% du sujet dans ce que vous avez rendu, et dans ce que vous avez écrit sur votre copie il y a 30% de réponses correctes. La note finale revient à faire le produit des deux, il faut donc maximiser l'un et l'autre.

4	
4	
4	
4.5	Trop de points de cours / méthodes mal maîtrisés et qu'il faut retravailler
4.5	
6.5	
7.5	Encore trop juste, cours et méthodes à travailler sérieusement
8	↓
8	↓
8.5	↓
9	↓
10	↓
11	↓
12	Satisfaisant mais à améliorer
17	Bien, continuer pour progresser encore
Moyenne	7.9

Aperçu des connaissances et savoir-faire du cours mobilisés dans ce DS :

————— I - Plongée

- ▶ 1 - Connaître l'équation de la statique des fluides. Intégrer cette équation.
- ▶ 2 - Connaître l'expression de la poussée d'Archimède. L'utiliser dans un bilan des forces statique.

————— II - Transfert thermique

- ▶ 3.a, 3.b - Connaître la loi de Fourier. Démontrer l'équation de la chaleur.
- ▶ 3.d - Effectuer un calcul de dérivées partielles

————— III - Optique ondulatoire

- ▶ 4, 5 - Diffraction.
- ▶ 6 - Trous d'Young : signification de la cohérence, établir la différence de marche (réaliser calcul géométrie, réaliser développement limité), connaître et utiliser la formule de Fresnel.
- ▶ 7 - Trous d'Young : montage avec lentille, calculer la différence de marche. Interfrange.

————— IV - Combustion du gazole

- ▶ 8.a - Équilibrer une équation de réaction, faire un tableau d'avancement et calculer des masses dans l'état final.
- ▶ 8.c - Calculer un nombre d'oxydation.
- ▶ 8.d - Loi de Hess
- ▶ 8.e - Calculer une température de flamme adiabatique.

————— V - Autour de l'aluminium

- ▶ 9 - Écrire la configuration électronique d'un atome, justifier l'ion le plus stable.
- ▶ 10 - Dessiner une maille, nombre d'atomes en propre, en déduire ρ .
- ▶ 11 - Étudier un titrage chimique (équation de la réaction, déterminer le volume à l'équivalence, en déduire la concentration initiale).

...

Commentaires :

Des points positifs (trous d'Young avec lentille, une partie de la chimie), et beaucoup de questions sont abordées, mais globalement beaucoup d'erreurs dans ce qui est traité. Il faut donc continuer à en aborder autant, mais faire moins d'erreurs. Poursuis tes efforts d'apprentissage du cours, travaille les TD, et tu progresseras.

Total : 34 / 100

Note : 10 / 20

Points particuliers à retravailler :

L'équation de la statique des fluides (q.1), l'expression de la poussée d'Archimède (q.2), la loi de Fourier (q3.a). En optique revoir les trous d'Young sans lentille.

questions abordées : 70%

réponses correctes : 50%

Remarque :

- questions abordées : c'est le pourcentage de questions du sujet que vous avez abordées (correctement ou non).
- réponses correctes : c'est le pourcentage de bonnes réponses parmi ce que vous avez écrit sur votre copie.

Exemple : questions abordées = 60% et réponses correctes = 30% : vous avez abordé 60% du sujet dans ce que vous avez rendu, et dans ce que vous avez écrit sur votre copie il y a 30% de réponses correctes. La note finale revient à faire le produit des deux, il faut donc maximiser l'un et l'autre.

4	
4	
4	
4.5	Trop de points de cours / méthodes mal maîtrisés et qu'il faut retravailler
4.5	
6.5	
7.5	Encore trop juste, cours et méthodes à travailler sérieusement
8	↓
8	↓
8.5	↓
9	↓
10	↓
11	↓
12	Satisfaisant mais à améliorer
17	Bien, continuer pour progresser encore
Moyenne	7.9

Aperçu des connaissances et savoir-faire du cours mobilisés dans ce DS :

I - Plongée

- ▶ 1 - Connaître l'équation de la statique des fluides. Intégrer cette équation.
- ▶ 2 - Connaître l'expression de la poussée d'Archimède. L'utiliser dans un bilan des forces statique.

II - Transfert thermique

- ▶ 3.a, 3.b - Connaître la loi de Fourier. Démontrer l'équation de la chaleur.
- ▶ 3.d - Effectuer un calcul de dérivées partielles

III - Optique ondulatoire

- ▶ 4, 5 - Diffraction.
- ▶ 6 - Trous d'Young : signification de la cohérence, établir la différence de marche (réaliser calcul géométrie, réaliser développement limité), connaître et utiliser la formule de Fresnel.
- ▶ 7 - Trous d'Young : montage avec lentille, calculer la différence de marche. Interfrange.

IV - Combustion du gazole

- ▶ 8.a - Équilibrer une équation de réaction, faire un tableau d'avancement et calculer des masses dans l'état final.
- ▶ 8.c - Calculer un nombre d'oxydation.
- ▶ 8.d - Loi de Hess
- ▶ 8.e - Calculer une température de flamme adiabatique.

V - Autour de l'aluminium

- ▶ 9 - Écrire la configuration électronique d'un atome, justifier l'ion le plus stable.
- ▶ 10 - Dessiner une maille, nombre d'atomes en propre, en déduire ρ .
- ▶ 11 - Étudier un titrage chimique (équation de la réaction, déterminer le volume à l'équivalence, en déduire la concentration initiale).

...

Commentaires :

Bien pour les questions traitées, peu d'erreurs, ce qui récompense tes efforts. En revanche il faudrait traiter davantage de questions pour faire augmenter la note. Efforts à poursuivre donc.

Total : 31 / 100

Note : 9 / 20

Points particuliers à retravailler :

En optique : 6c D1 à l'ordre 1 de S_1M et S_2M . 7b calcul de l'interfrange i .

questions abordées : 40%

réponses correctes : 80%

Remarque :

- questions abordées : c'est le pourcentage de questions du sujet que vous avez abordées (correctement ou non).
- réponses correctes : c'est le pourcentage de bonne réponses parmi ce que vous avez écrit sur votre copie.

Exemple : questions abordées = 60% et réponses correctes = 30% : vous avez abordé 60% du sujet dans ce que vous avez rendu, et dans ce que vous avez écrit sur votre copie il y a 30% de réponses correctes. La note finale revient à faire le produit des deux, il faut donc maximiser l'un et l'autre.

4	
4	
4	
4.5	Trop de points de cours / méthodes mal maîtrisés et qu'il faut retravailler
4.5	
6.5	
7.5	Encore trop juste, cours et méthodes à travailler sérieusement
8	↓
8	↓
8.5	↓
9	↓
10	↓
11	↓
12	Satisfaisant mais à améliorer
17	Bien, continuer pour progresser encore
Moyenne	7.9

Aperçu des connaissances et savoir-faire du cours mobilisés dans ce DS :

—————I - Plongée

- ▶ 1 - Connaître l'équation de la statique des fluides. Intégrer cette équation.
- ▶ 2 - Connaître l'expression de la poussée d'Archimède. L'utiliser dans un bilan des forces statique.

—————II - Transfert thermique

- ▶ 3.a, 3.b - Connaître la loi de Fourier. Démontrer l'équation de la chaleur.
- ▶ 3.d - Effectuer un calcul de dérivées partielles

—————III - Optique ondulatoire

- ▶ 4, 5 - Diffraction.
- ▶ 6 - Trous d'Young : signification de la cohérence, établir la différence de marche (réaliser calcul géométrie, réaliser développement limité), connaître et utiliser la formule de Fresnel.
- ▶ 7 - Trous d'Young : montage avec lentille, calculer la différence de marche. Interfrange.

—————IV - Combustion du gazole

- ▶ 8.a - Équilibrer une équation de réaction, faire un tableau d'avancement et calculer des masses dans l'état final.
- ▶ 8.c - Calculer un nombre d'oxydation.
- ▶ 8.d - Loi de Hess
- ▶ 8.e - Calculer une température de flamme adiabatique.

—————V - Autour de l'aluminium

- ▶ 9 - Écrire la configuration électronique d'un atome, justifier l'ion le plus stable.
- ▶ 10 - Dessiner une maille, nombre d'atomes en propre, en déduire ρ .
- ▶ 11 - Étudier un titrage chimique (équation de la réaction, déterminer le volume à l'équivalence, en déduire la concentration initiale).

...

Commentaires :

Un devoir insuffisant à cause d'un nombre d'erreurs trop important. Tu abordes pourtant correctement le début de certaines questions, ce qui montre que tu as des connaissances et des idées, mais très rapidement ce n'est plus correct. Il faut mieux apprendre le cours et savoir refaire les exercices de TD/DM seul.

Total : 14 / 100

Note : 4 / 20

Points particuliers à retravailler :

Q 1.a, connaître la relation de la statique des fluides. Optique : il faut savoir faire les deux montages des trous d'Young. Chimie : savoir équilibrer une équation de réaction, savoir faire un tableau d'avancement, utiliser la loi de Hess. Loi de Fourier $j = -\lambda dT/dz$ à connaître.

questions abordées : 40%

réponses correctes : 30%

Remarque :

- questions abordées : c'est le pourcentage de questions du sujet que vous avez abordées (correctement ou non).
- réponses correctes : c'est le pourcentage de bonne réponses parmi ce que vous avez écrit sur votre copie.

Exemple : questions abordées = 60% et réponses correctes = 30% : vous avez abordé 60% du sujet dans ce que vous avez rendu, et dans ce que vous avez écrit sur votre copie il y a 30% de réponses correctes. La note finale revient à faire le produit des deux, il faut donc maximiser l'un et l'autre.

4	
4	
4	
4.5	Trop de points de cours / méthodes mal maîtrisés et qu'il faut retravailler
4.5	
6.5	
7.5	Encore trop juste, cours et méthodes à travailler sérieusement
8	↓
8	↓
8.5	↓
9	↓
10	↓
11	↓
12	Satisfaisant mais à améliorer
17	Bien, continuer pour progresser encore
Moyenne	7.9

Aperçu des connaissances et savoir-faire du cours mobilisés dans ce DS :

I - Plongée

- ▶ 1 - Connaître l'équation de la statique des fluides. Intégrer cette équation.
- ▶ 2 - Connaître l'expression de la poussée d'Archimède. L'utiliser dans un bilan des forces statique.

II - Transfert thermique

- ▶ 3.a, 3.b - Connaître la loi de Fourier. Démontrer l'équation de la chaleur.
- ▶ 3.d - Effectuer un calcul de dérivées partielles

III - Optique ondulatoire

- ▶ 4, 5 - Diffraction.
- ▶ 6 - Trous d'Young : signification de la cohérence, établir la différence de marche (réaliser calcul géométrie, réaliser développement limité), connaître et utiliser la formule de Fresnel.
- ▶ 7 - Trous d'Young : montage avec lentille, calculer la différence de marche. Interfrange.

IV - Combustion du gazole

- ▶ 8.a - Équilibrer une équation de réaction, faire un tableau d'avancement et calculer des masses dans l'état final.
- ▶ 8.c - Calculer un nombre d'oxydation.
- ▶ 8.d - Loi de Hess
- ▶ 8.e - Calculer une température de flamme adiabatique.

V - Autour de l'aluminium

- ▶ 9 - Écrire la configuration électronique d'un atome, justifier l'ion le plus stable.
- ▶ 10 - Dessiner une maille, nombre d'atomes en propre, en déduire ρ .
- ▶ 11 - Étudier un titrage chimique (équation de la réaction, déterminer le volume à l'équivalence, en déduire la concentration initiale).

...

Commentaires :

Un devoir trop superficiel. Traiter si peu de questions en 4h ce n'est pas raisonnable, il faut en faire plus, et moins d'erreurs. Ne te décourage pas, tu es capable de faire bien mieux, il faut te baser sur tes acquis qui sont bien présents et réviser davantage pour progresser. C'est indispensable si tu veux réussir les concours.

Total : 14 / 100

Note : 4 / 20

Points particuliers à retravailler :

Connaître la relation de la statique des fluides. En optique, il faut absolument savoir traiter le cas des trous d'Young, avec ou sans lentille.

questions abordées : 20%

réponses correctes : 65%

Remarque :

- questions abordées : c'est le pourcentage de questions du sujet que vous avez abordées (correctement ou non).
- réponses correctes : c'est le pourcentage de bonnes réponses parmi ce que vous avez écrit sur votre copie.

Exemple : questions abordées = 60% et réponses correctes = 30% : vous avez abordé 60% du sujet dans ce que vous avez rendu, et dans ce que vous avez écrit sur votre copie il y a 30% de réponses correctes. La note finale revient à faire le produit des deux, il faut donc maximiser l'un et l'autre.

4	
4	
4	
4.5	Trop de points de cours / méthodes mal maîtrisés et qu'il faut retravailler
4.5	
6.5	
7.5	Encore trop juste, cours et méthodes à travailler sérieusement
8	↓
8	↓
8.5	↓
9	↓
10	↓
11	↓
12	Satisfaisant mais à améliorer
17	Bien, continuer pour progresser encore
Moyenne	7.9

Aperçu des connaissances et savoir-faire du cours mobilisés dans ce DS :

————— I - Plongée

- ▶ 1 - Connaître l'équation de la statique des fluides. Intégrer cette équation.
- ▶ 2 - Connaître l'expression de la poussée d'Archimède. L'utiliser dans un bilan des forces statique.

————— II - Transfert thermique

- ▶ 3.a, 3.b - Connaître la loi de Fourier. Démontrer l'équation de la chaleur.
- ▶ 3.d - Effectuer un calcul de dérivées partielles

————— III - Optique ondulatoire

- ▶ 4, 5 - Diffraction.
- ▶ 6 - Trous d'Young : signification de la cohérence, établir la différence de marche (réaliser calcul géométrie, réaliser développement limité), connaître et utiliser la formule de Fresnel.
- ▶ 7 - Trous d'Young : montage avec lentille, calculer la différence de marche. Interfrange.

————— IV - Combustion du gazole

- ▶ 8.a - Équilibrer une équation de réaction, faire un tableau d'avancement et calculer des masses dans l'état final.
- ▶ 8.c - Calculer un nombre d'oxydation.
- ▶ 8.d - Loi de Hess
- ▶ 8.e - Calculer une température de flamme adiabatique.

————— V - Autour de l'aluminium

- ▶ 9 - Écrire la configuration électronique d'un atome, justifier l'ion le plus stable.
- ▶ 10 - Dessiner une maille, nombre d'atomes en propre, en déduire ρ .
- ▶ 11 - Étudier un titrage chimique (équation de la réaction, déterminer le volume à l'équivalence, en déduire la concentration initiale).

...

Commentaires :

Un devoir trop juste, surtout par rapport à ce que tu fais d'habitude. Des points à revoir dans la partie sur l'optique. Bien pour le V sur l'aluminium. Ensuite il faut aborder plus de questions, et donc davantage connaître le cours de l'ensemble des chapitres du programme. Il faudra donc bien réviser.

Total : 30 / 100

Note : 8.5 / 20

Points particuliers à retravailler :

Optique : q. 6b et 6c sur les trous d'Young sans lentille à reprendre. 7b pour l'interfrange. Et le tableau d'avancement q8a.

questions abordées : 50%

réponses correctes : 60%

Remarque :

- questions abordées : c'est le pourcentage de questions du sujet que vous avez abordées (correctement ou non).
- réponses correctes : c'est le pourcentage de bonnes réponses parmi ce que vous avez écrit sur votre copie.

Exemple : questions abordées = 60% et réponses correctes = 30% : vous avez abordé 60% du sujet dans ce que vous avez rendu, et dans ce que vous avez écrit sur votre copie il y a 30% de réponses correctes. La note finale revient à faire le produit des deux, il faut donc maximiser l'un et l'autre.

4	
4	
4	
4.5	Trop de points de cours / méthodes mal maîtrisés et qu'il faut retravailler
4.5	
6.5	
7.5	Encore trop juste, cours et méthodes à travailler sérieusement
8	↓
8	↓
8.5	↓
9	↓
10	↓
11	↓
12	Satisfaisant mais à améliorer
17	Bien, continuer pour progresser encore
Moyenne	7.9

Aperçu des connaissances et savoir-faire du cours mobilisés dans ce DS :

—————I - Plongée

- ▶ 1 - Connaître l'équation de la statique des fluides. Intégrer cette équation.
- ▶ 2 - Connaître l'expression de la poussée d'Archimède. L'utiliser dans un bilan des forces statique.

—————II - Transfert thermique

- ▶ 3.a, 3.b - Connaître la loi de Fourier. Démontrer l'équation de la chaleur.
- ▶ 3.d - Effectuer un calcul de dérivées partielles

—————III - Optique ondulatoire

- ▶ 4, 5 - Diffraction.
- ▶ 6 - Trous d'Young : signification de la cohérence, établir la différence de marche (réaliser calcul géométrie, réaliser développement limité), connaître et utiliser la formule de Fresnel.
- ▶ 7 - Trous d'Young : montage avec lentille, calculer la différence de marche. Interfrange.

—————IV - Combustion du gazole

- ▶ 8.a - Équilibrer une équation de réaction, faire un tableau d'avancement et calculer des masses dans l'état final.
- ▶ 8.c - Calculer un nombre d'oxydation.
- ▶ 8.d - Loi de Hess
- ▶ 8.e - Calculer une température de flamme adiabatique.

—————V - Autour de l'aluminium

- ▶ 9 - Écrire la configuration électronique d'un atome, justifier l'ion le plus stable.
- ▶ 10 - Dessiner une maille, nombre d'atomes en propre, en déduire ρ .
- ▶ 11 - Étudier un titrage chimique (équation de la réaction, déterminer le volume à l'équivalence, en déduire la concentration initiale).

...

Commentaires :

Un devoir trop superficiel. Trois pages en 4h ce n'est pas raisonnable, il faut en faire plus. Ne te décourage pas, tu es capable de faire bien mieux, il faut te baser sur tes acquis qui sont bien présents et réviser davantage pour progresser.

Points particuliers à retravailler :

Total : 15 / 100

Note : 4.5 / 20

questions abordées : 25%

réponses correctes : 60%

Remarque :

- questions abordées : c'est le pourcentage de questions du sujet que vous avez abordées (correctement ou non).
- réponses correctes : c'est le pourcentage de bonnes réponses parmi ce que vous avez écrit sur votre copie.

Exemple : questions abordées = 60% et réponses correctes = 30% : vous avez abordé 60% du sujet dans ce que vous avez rendu, et dans ce que vous avez écrit sur votre copie il y a 30% de réponses correctes. La note finale revient à faire le produit des deux, il faut donc maximiser l'un et l'autre.

4	
4	
4	
4.5	Trop de points de cours / méthodes mal maîtrisés et qu'il faut retravailler
4.5	
6.5	
7.5	Encore trop juste, cours et méthodes à travailler sérieusement
8	↓
8	↓
8.5	↓
9	↓
10	↓
11	↓
12	Satisfaisant mais à améliorer
17	Bien, continuer pour progresser encore
Moyenne	7.9

Aperçu des connaissances et savoir-faire du cours mobilisés dans ce DS :

—————I - Plongée

- ▶ 1 - Connaître l'équation de la statique des fluides. Intégrer cette équation.
- ▶ 2 - Connaître l'expression de la poussée d'Archimède. L'utiliser dans un bilan des forces statique.

—————II - Transfert thermique

- ▶ 3.a, 3.b - Connaître la loi de Fourier. Démontrer l'équation de la chaleur.
- ▶ 3.d - Effectuer un calcul de dérivées partielles

—————III - Optique ondulatoire

- ▶ 4, 5 - Diffraction.
- ▶ 6 - Trous d'Young : signification de la cohérence, établir la différence de marche (réaliser calcul géométrie, réaliser développement limité), connaître et utiliser la formule de Fresnel.
- ▶ 7 - Trous d'Young : montage avec lentille, calculer la différence de marche. Interfrange.

—————IV - Combustion du gazole

- ▶ 8.a - Équilibrer une équation de réaction, faire un tableau d'avancement et calculer des masses dans l'état final.
- ▶ 8.c - Calculer un nombre d'oxydation.
- ▶ 8.d - Loi de Hess
- ▶ 8.e - Calculer une température de flamme adiabatique.

—————V - Autour de l'aluminium

- ▶ 9 - Écrire la configuration électronique d'un atome, justifier l'ion le plus stable.
- ▶ 10 - Dessiner une maille, nombre d'atomes en propre, en déduire ρ .
- ▶ 11 - Étudier un titrage chimique (équation de la réaction, déterminer le volume à l'équivalence, en déduire la concentration initiale).

...

Commentaires :

Un devoir raisonnable. Tu maîtrises des méthodes et des connaissances qui te permettent de bien avancer et d'aborder une bonne partie du sujet. Il faut perfectionner tout ceci en faisant moins d'erreurs. A poursuivre donc.

Total : 38 / 100

Note : 11 / 20

Points particuliers à retravailler :

Optique, question 6, il faut reprendre et savoir faire le montage des trous d'Young sans lentilles (théorème de Pythagore). Bien pour celui avec lentille. Attention à l'interfrange question 7b : à clarifier.

questions abordées : 60%

réponses correctes : 70%

Remarque :

- questions abordées : c'est le pourcentage de questions du sujet que vous avez abordées (correctement ou non).
- réponses correctes : c'est le pourcentage de bonnes réponses parmi ce que vous avez écrit sur votre copie.

Exemple : questions abordées = 60% et réponses correctes = 30% : vous avez abordé 60% du sujet dans ce que vous avez rendu, et dans ce que vous avez écrit sur votre copie il y a 30% de réponses correctes. La note finale revient à faire le produit des deux, il faut donc maximiser l'un et l'autre.

4	
4	
4	
4.5	Trop de points de cours / méthodes mal maîtrisés et qu'il faut retravailler
4.5	
6.5	
7.5	Encore trop juste, cours et méthodes à travailler sérieusement
8	↓
8	↓
8.5	↓
9	↓
10	↓
11	↓
12	Satisfaisant mais à améliorer
17	Bien, continuer pour progresser encore

Moyenne	7.9
---------	-----

Aperçu des connaissances et savoir-faire du cours mobilisés dans ce DS :

————— I - Plongée

- ▶ 1 - Connaître l'équation de la statique des fluides. Intégrer cette équation.
- ▶ 2 - Connaître l'expression de la poussée d'Archimède. L'utiliser dans un bilan des forces statique.

————— II - Transfert thermique

- ▶ 3.a, 3.b - Connaître la loi de Fourier. Démontrer l'équation de la chaleur.
- ▶ 3.d - Effectuer un calcul de dérivées partielles

————— III - Optique ondulatoire

- ▶ 4, 5 - Diffraction.
- ▶ 6 - Trous d'Young : signification de la cohérence, établir la différence de marche (réaliser calcul géométrie, réaliser développement limité), connaître et utiliser la formule de Fresnel.
- ▶ 7 - Trous d'Young : montage avec lentille, calculer la différence de marche. Interfrange.

————— IV - Combustion du gazole

- ▶ 8.a - Équilibrer une équation de réaction, faire un tableau d'avancement et calculer des masses dans l'état final.
- ▶ 8.c - Calculer un nombre d'oxydation.
- ▶ 8.d - Loi de Hess
- ▶ 8.e - Calculer une température de flamme adiabatique.

————— V - Autour de l'aluminium

- ▶ 9 - Écrire la configuration électronique d'un atome, justifier l'ion le plus stable.
- ▶ 10 - Dessiner une maille, nombre d'atomes en propre, en déduire ρ .
- ▶ 11 - Étudier un titrage chimique (équation de la réaction, déterminer le volume à l'équivalence, en déduire la concentration initiale).