

Nom : 2APIC IADAD ELQADA	Contrôle n°2 Physique - chimie Prof : Et-tamoun Ahmed	Année scolaire : 2024 / 2025 Note :
--------------------------------	---	--

[Www.AdrarPhysic.Fr](http://www.AdrarPhysic.Fr)

	Exercice n°1 (8pts)	
1) Répond par vrai ou bien faux (2,5pts) Le dioxygène est indispensable pour toutes les combustions Les produits disparaissent pendant la réaction chimique Lorsque L'eau de chaux devient trouble ceci montre la formation de dioxyde de carbone Quand la combustion est incomplète la couleur de la flamme est jaune On prouve la présence du carbone avec l'eau de chaux	0,5pt 0,5pt 0,5pt 0,5pt 0,5pt	
2) entourer le bon mot parmi ce qui sont en gras(2,5pts) La combustion du carbone dans le dioxygène est transformation Chimique/physique dans laquelle le carbone et le dioxygène, appelés Produits / réactifs , disparaissent / apparaissent , et un nouveau corps appelé Réactif / produit se forme, c'est le dioxyde de carbone / l'eau	0,5pt 1pt 1pt	
3) compléter les phrases suivantes :(3pts) • Une combustion nécessite un et • Dans le cas où la combustion du butane se fait avec excès de dioxygène, la combustion est dite dans le cas contraire la combustion est dite • Au cours de la combustion complète du butane, il se formeet	1pt 1pt 0,5pt 0,5pt	
	Exercice n°2 (8pts)	
La combustion du butane de formule chimique dans le dioxygène se fait avec une flamme bleue et donne deux produits qu'on a prouvé par : ❖ Le produit (a) : Des petites gouttes de l'eau sur les parois du tube à essai ❖ Le produit (b) : trouble l'eau chaux 1) En justifiant ta réponse, cette combustion est-elle complète ou bien incomplète ? 2) Comment est la quantité de la chaleur produite (grande ou bien petite) ? 3) Quels sont les réactifs de cette réaction de combustion (les éléments de l'état initiale) ? 4) Détermine le combustible et le comburant pendant cette réaction chimique Le combustible : Le comburant : a) Identifie les produits de cette réaction de combustion (les éléments de l'état finale) ? Le produit (a) Le produit (b) b) Si la quantité de l'air est insuffisante (petite) pour cette réaction de combustion que sera-t-il le type de la réaction (complète ou incomplète) ? que sera-t-elle la couleur de la flamme ?	1pt 0,5pt 1pt 2pt 1pt 1pt 1pt 0,5pt	
	Exercice n°3(4pts)	
Lors de la combustion de l'alcool dans l'air deux corps nouveaux se forment, l'un tremble l'eau de chaux et l'autre se condense sur les parois d'un verre froide. 1) donner les produits de cette combustion. 2) écrire la réaction littérale bilan de cette combustion.	2pts 2pts	

