

Nom :

1ère spécialité PHYSIQUE-CHIMIE

Activité expérimentale p 156

LE POUVOIR CALORIFIQUE D'UN COMBUSTIBLE

Question	Con	App	Ana/Rai	Réa	Val	Com
1. Écrire l'équation de combustion complète de l'éthanol (doc.B)				* *		
2. Identifier les grandeurs à mesurer pour évaluer l'énergie transférée lors de la combustion d'une masse m_0 d'éthanol nécessaire pour échauffer 150 mL d'eau de 20°C environ.			* * * *			
3. Élaborer et mettre en œuvre un protocole pour déterminer le pouvoir calorifique de l'éthanol.			* * * * * * * *			
4b. Justifier le choix du propan-2-ol par le fabricant pour chauffer la céramique de la lampe.					* *	
5. Identifier les sources d'erreur dans l'estimation du pouvoir calorifique de l'éthanol.					* * * *	
6. Proposer un organigramme mettant en évidence les différentes étapes du protocole permettant d'estimer le pouvoir calorifique d'un combustible.						
Total						