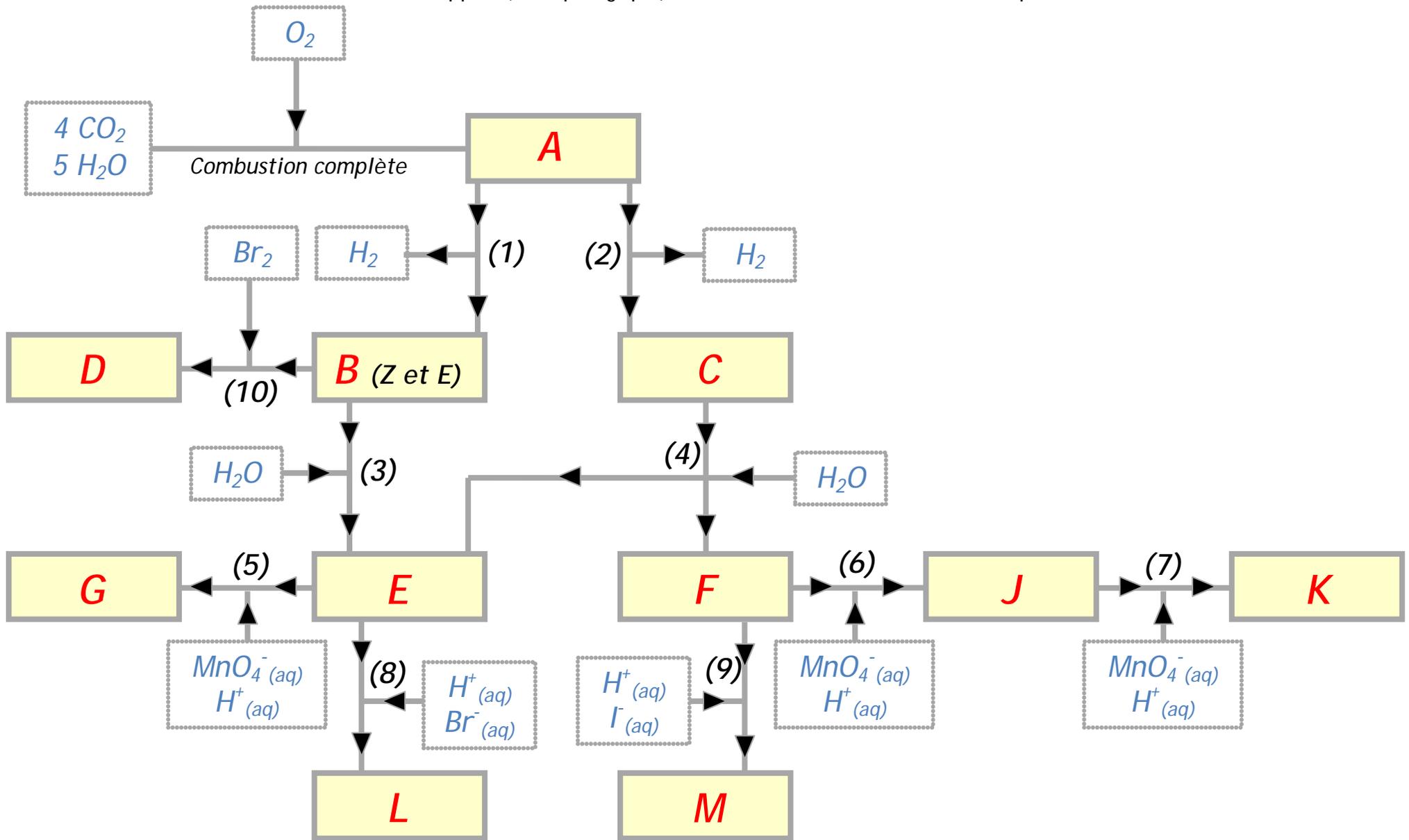
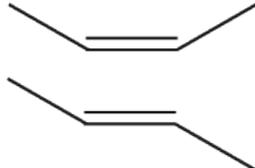
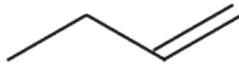
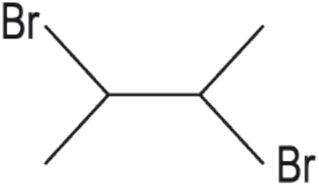
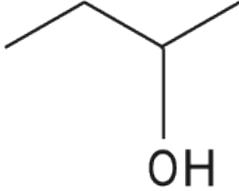
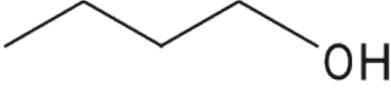
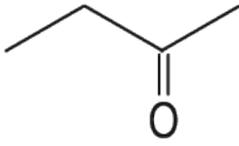
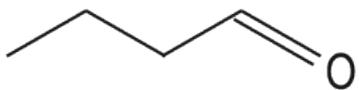
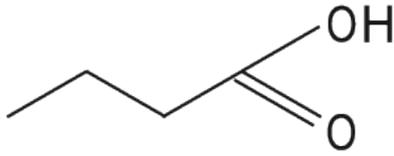
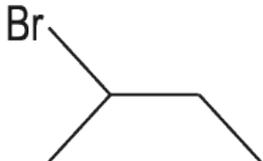
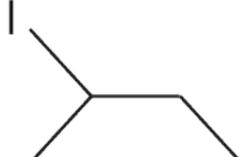


Trouver le nom et la formule semi-développée (ou topologique) des différents constituants ainsi que le nom de la réaction.



A	butane		Les produits de la combustion donnent 4 C et 10H. La formule brute de A est donc C_4H_{10} . Deux possibilités donc : le butane ou le méthylpropane. Les déshydrogénations (1) et (2) du butane donnent 3 alcènes différentes alors que la déshydrogénation du méthylpropène n'en donnera qu'un : A est donc le butane.
B	but-2-ène		B possède deux isomères Z et E. Il s'agit donc du but-2-ène
C	but-1-ène		
D	2,3-dibromobutane		Obtenu par bromation (10) , autrement appelée addition de dibrome , d'un alcène.
E	butan-2-ol		L' hydratation (3) d'un alcène (addition d'une molécule d'eau) donne un alcool. E peut être obtenu par hydratation de B (3) ou C (4).
F	butan-1-ol		C'est un de deux produits obtenu par hydratation (4) de l'alcène C.
G	butan-2-one ou butanone		On obtient une cétone par oxydation (5) d'un alcool secondaire (ici E).
J	butanal		On obtient un aldéhyde par oxydation ménagée (oxydant peu concentré et froid) d'un alcool primaire : réaction (6)

K	acide butanoïque		<p>On obtient un acide carboxylique par oxydation d'un aldéhyde (7). On aurait pu aussi l'obtenir directement par une oxydation forte (permanganate chaud et concentré) d'un alcool primaire.</p>
L	2-bromobutane		<p>L'action de HBr (ou HF, HCl ou HI) permet de réaliser une substitution (8), qui permet de remplacer le groupement OH par l'halogène (ici Br)</p>
M	2-iodobutane		<p>Obtenu par substitution cette fois-ci de OH par I.</p>