

**A.3** Escriu les equacions ajustades de les reaccions següents:

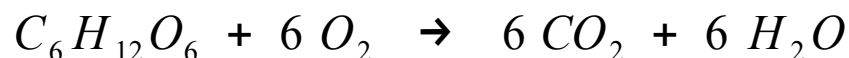
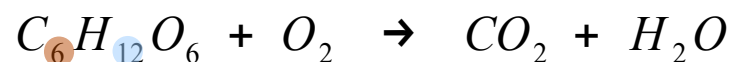
a) Nombroses estructures d'acer es protegeixen de la corrosió per mitjà d'una capa de mini ( $Pb_3O_4$ ). Aquest s'obté al reaccionar plom amb oxigen.



b) La reacció de l'òxid de ferro (III) amb alumini, fortament exotèrmica, per a formar òxid d'alumini i ferro. El ferro que s'obté en aquesta reacció s'utilitza en les soldadures i per a reparar els rails de trens.



c) La combustió de la glucosa ( $C_6H_{12}O_6$ ) subministra energia, sent la font de la calor corporal. Els productes d'aquesta combustió són diòxid de carboni i aigua.



d) La reacció entre l'anhidrid acètic ( $C_4H_6O_3$ ) líquid i una dissolució aquosa d'àcid salicílic ( $C_7H_6O_3$ ) per a formar aspirina ( $C_9H_8O_4$ ) i aigua.

