

NOM I CURS:	DATA:
1. Completa els buits del paràgraf de sota: En una reacció química hi ha unes substàncies anomenades que es combinen entre si per a formar unes noves substàncies anomenades de reacció. No obstant això, tal com estableix la llei de la conservació de les, en tot moment, la suma de les del reactius equival a la suma de les del productes.	2. Diques quina de les afirmacions és correcta: $\text{H}_{2(g)} + \text{O}_{2(g)} \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}_{(g)}$ a) Un àtom d'hidrogen reacciona amb 2 àtoms d'oxigen per a formar una molècula d'aigua. b) El coeficient dels dos reactius és 2. c) Un mol d'hidrogen molecular reacciona amb un mol d'oxigen molecular produint 2 mols d'aigua. d) Hi apareix una nova substància a partir de 2 reactius diferents i també en canvia l'estat d'agregació. Resposta (escriu-hi la lletra en minúscula):
3. Ajusta l'equació química de formació de l'.....:	4. Ajusta l'equació química de del metà.
$\dots\dots \text{N}_{2(g)} + \dots\dots \text{H}_{2(g)} \rightarrow \dots\dots \text{NH}_{3(g)}$	$\dots\dots \text{CH}_{4(g)} + \dots\dots \text{O}_{2(g)} \rightarrow \dots\dots \text{H}_2\text{O}_{(g)} + \dots\dots \text{CO}_{2(g)}$