

banque d'exercices :
« utiliser le triangle du feu pour déterminer comment un feu a été éteint. »

Distinguer transformation chimique et physique
110p105 Thierry Dulaurs cycle 4
cachet effervescent
métal + acide
eau qui bout
buée qui se forme
bateau qui rouille
allumette qui brûle
verre se brise ?
Sucre qui caramélise

« Comprendre réactions chimique comme redistribution d'atomes »
-Sachant produits et tout les réactifs sauf un, quel est le dernier réactif
-Cette équation est-elle possible (équilibrée)

Tache complexe réaction chimique conservation de la masse
112p106 Thierry Dulaurs cycle 4

Tache complexe : équilibrer équation, $dm/dr = 0$, proportionnalité
27p123 RegaudVento cycle4

équation → phrase
39p91 Thierry Dulaurs cycle 4
phrase → équation
40p91 Thierry Dulaurs cycle 4
13p89 Thierry Dulaurs cycle 4

Intoxication au monoxyde de carbone.
101p102 Thierry Dulaurs cycle 4

Montrez que équations respectent conservation atomes (et charges?)
42p92 Thierry Dulaurs cycle 4

« Justifie que c'est une transfo chimique »	
63 p 94 Thierry Dulaurs cycle 4 Blond platine	x
64 p 94 Thierry Dulaurs cycle 4 Chaufferette chimique	x
65 p 94 Thierry Dulaurs cycle 4 Éthylotest	x
66 p 94 Thierry Dulaurs cycle 4 Chaufferette chimique	

Éteindre un feu d'huile : 72p95 Thierry Dulaurs cycle 4
Combustion/comburant x Zeppelin 90p99
Monoxyde de carbone (comprendre des équations de réactions) 101p102
Feu de sodium (acidité) 80p97 Thierry Dulaurs cycle 4

attribuer équation → phrases 91p99 Thierry Dulaurs cycle 4
 $d(\text{masse})/d(\text{réaction}) = 0$? 81p98 Thierry Dulaurs cycle 4
 $d(\text{masse})/d(\text{réaction}) = 0 \Rightarrow m = ?$ 82p98 Thierry Dulaurs cycle 4
Modèle moléculaire → nom 85p98 Thierry Dulaurs cycle 4
Formules chimique, atome ou molécule ? Composition ? De vitamine C 87p99 Thierry Dulaurs cycle 4

Tache complexe

on part avec X et Y connu, on reconnaît H_2 au pop (ou Zn^{2+} au précipité blanc avec la soude), on reconnaît dernier produit à équilibrage de l'équation