

BILAN

Ce qu'il faut savoir :		<u>Je pense le savoir</u> 	<u>Je ne pense pas encore le savoir</u> 
Connaître les définitions d'un réactif, d'un produit, d'une équation chimique → CHAPITRE 3 + activité transformation		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
Connaître les définitions de réactif limitant, avancement et réactifs ajoutés dans les proportions stœchiométriques. → CHAPITRE 4 + activité transformation		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
Connaître la définition d'une mole → CHAPITRE 2 + CHAPITRE 2 TP1		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
Connaître la formule liant la quantité de matière n, la masse m et la masse molaire M → TOUS LES EXERCICES ET TP			
Connaître la formule liant la concentration C, la quantité de matière n et le volume V → CHAPITRE 2 TP3			
Connaître la formule liant la quantité de matière n, le volume V et le volume molaire V_m → EX 12			
Ce qu'il faut savoir faire :		<u>Je pense savoir faire</u> 	<u>Je ne pense pas encore savoir faire</u> 
Ecrire l'équation chimique de la réaction de combustion d'un hydrocarbure → CHAPITRE 3 TP1		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
Équilibrer l'équation d'une réaction chimique → CHAPITRE 3 + activité transformation + exercices		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
Reconnaître les réactifs et les produits lors d'une transformation chimique → CHAPITRE 3 + activité transformation		<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
Savoir réaliser un tableau d'évolution → CHAPITRE 4 +			
Savoir identifier un réactif limitant → CHAPITRE 4 +			
Savoir décrire quantitativement l'état final d'un système chimique → CHAPITRE 4 +			