

Séance d'exercices de stœchiométrie, dans le cas de réactions complètes avec les réactifs en quantités stœchiométriques en exploitant les grandeurs n, m, V et N

Exemples résolus et exercices consécutifs

Un tableau est complété par le professeur qui explique la façon de résoudre. Ensuite les autres colonnes du tableau sont complétées en exercice avec les élèves, en leur donnant de plus en plus d'autonomie, sur des réactions plus complexes,....

Instructions et étapes de résolution	Exemple résolu	Exercice 1	Exercice 2
	Quelle masse d'oxyde de calcium est-elle nécessaire pour produire 30 kg d'hydroxyde de calcium	Quelle masse d'oxygène faut-il pour réagir complètement avec 180g d'hydrogène ?	Quelle masse de chlorure de sodium est-elle produite lorsque 15g de sodium réagit avec un excès de dichlore
Liste des réactifs et produits	CaO, Ca(OH) ₂ , H ₂ O	H ₂ , O ₂ , H ₂ O	Na, Cl ₂ , NaCl
Équations équilibrées	CaO + H ₂ O → Ca(OH) ₂	2 H ₂ + O ₂ → 2 H ₂ O	2Na + Cl ₂ → 2NaCl
Masses connues (en grammes)	masse Ca(OH) ₂ = 40 000g		
Masses inconnues	masse CaO		
Masses relatives	Ca(OH) ₂ : 74,093 CaO : 56,0774		

From:
<https://dvillers.umons.ac.be/wiki/> - Didier Villers, UMONS - wiki

Permanent link:
https://dvillers.umons.ac.be/wiki/teaching:exos_stoechiometrie_reactions_completes_reactifs_en_quantites_stoechiometriques?rev=1613666270

Last update: 2021/02/18 17:37

