

Corrigé TD sur le ciment et ses constituants

Université Nationale des Sciences,
Technologies, Ingénierie et Mathématiques d'Abomey



Novembre 2023

Exercice 1

1- Vrai

2- Faux

3- Vrai

4- Vrai

5- Faux

6- Faux

7- Vrai

8- Faux

Exercice 2

Constituant du ciment	Autre nom	Formule chimique	Notation cimentière
chaux vive	Oxyde de calcium	CaO	
Silicate bicalcique	Belite	$2\text{CaO} \cdot \text{SiO}_2$	C_2S
Aluminate tricalcique	Célite	$3\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3$	C_3A
Gypse	Sulfate de calcium dihydrate	$\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	

Exercice 3

a- Calcaire = CaCO_3 Silice = SiO_2 Alumine = Al_2O_3



c- masse (CaCO_3) = 100,0860 masse (CaO) = 56,0774

perte en masse solide = $100,0860 - 56,077 = 44,008$

d- chaux éteinte = Ca(OH)_2

