

# 演習問題

回答はLETUSのサイトから。期限は本日の19:00とする。

- Anorthite( $\text{CaAl}_2\text{Si}_2\text{O}_8$ ): 0.6 mol
- Diopside( $\text{CaMgSi}_2\text{O}_6$ ): 0.4 mol

この2つの鉱物をよく混合した後、  
るつぼに入れて1600℃で溶融した。そ  
の後温度を1350℃に下げ、十分長い時  
間保持した際に現れる相とその比率に  
ついて、相図から考察しなさい。各元  
素の原子量は右表の通りとする。

元素	原子量
Mg	24.31
Ca	40.08
Al	26.98
Si	28.09
O	16.00

## 問題1

析出している固相(An)の重量%はどれくらいになるか？

## 問題2

液相中のMgOの重量%はどれくらいになるか？

# ヒント

