

高1生対象
化学基礎

無料公開講座

日時

10月5日(日)

18:15~21:15

mol 計算 特訓講座



担当: 屋 和希先生

高校生の化学の単元で最初につまずきやすい単元が『mol』の単元です。このmolでつまずいてしまうと、この先の単元である『酸と塩基』『酸化還元反応』の内容が全然わからなくなり、定期テストの点数が取れずに、ゆくゆくは受験で使えないということになりかねません。

本講座は無料です。草津校に通っていないお友達同士の参加もOKです!

〈超応用問題〉 高校はテストでよく出ます)

【解説】 立方晶系(面心立方)の単位格子の構造は図に示すように、メタン分子(CH₄)が4個存在し、水素原子が20個、炭素原子が4個存在する。したがって、メタン分子1個あたりの質量がわかれば、単位格子の質量も求められる。このことからメタン分子の分子量が求められる。また、メタン分子の分子量がわかれば、メタン分子の分子量が求められる。また、メタン分子の分子量がわかれば、メタン分子の分子量が求められる。

メタン分子1個あたりの質量 m (g)

① 28.05 ② 32.04 ③ 44.10 ④ 16.04 ⑤ 32.04

【解説】 立方晶系(面心立方)の単位格子の構造は図に示すように、メタン分子(CH₄)が4個存在し、水素原子が20個、炭素原子が4個存在する。したがって、メタン分子1個あたりの質量がわかれば、単位格子の質量も求められる。このことからメタン分子の分子量が求められる。また、メタン分子の分子量がわかれば、メタン分子の分子量が求められる。また、メタン分子の分子量がわかれば、メタン分子の分子量が求められる。

メタン分子1個あたりの質量 m (g)

① 28.05 ② 32.04 ③ 44.10 ④ 16.04 ⑤ 32.04

特訓講座で扱った問題が
過去に実際の定期テストでも出題!

満席になり次第締め切ります!
お早目にお申込みください!

~ 昨年を受講者の声を紹介します! ~

ありがとうございました
mol計算が、とモヤモヤしてはじめて解いていたのでスッキリ
できて助かりました!! 濃度の問題苦手だったので解説助かり
ました!!

すごくわかりやすい!!
神授業でした!

普段は英数で手一杯のあなた! 化学の得点力UPは今しかない!

お申込みは右記

QRコードより

お願いします



外部生用

友人紹介 QUOQUO キャンペーン

現在草津校に通っていないお友達を誘い、一緒に参加するとあなたとお友達の双方にQUOカード500円分を進呈するキャンペーンが適用できます!