

แบบทดสอบหลังเรียน
เรื่อง 16.3 ทฤษฎีจลน์ของแก๊ส

ลากและวางให้ถูกต้อง

1.ค่าที่กำหนด

273

0

1.38×10^{-23}

565×10^{-23}

จงหาพลังงานจลน์เฉลี่ยของโมเลกุลออกซิเจนที่อุณหภูมิ 0 องศาเซลเซียส และความดัน 1 บรรยากาศ

จาก $\bar{E}_k = \frac{3}{2} k_B T$

$= \frac{3}{2} (\boxed{} \frac{J}{K}) (\boxed{} K)$

$= \boxed{} J$

$K = ^\circ C + 273$

$= \boxed{} + 273$

$= 273$

ตอบ.