

{youtube}FeV0AZ3_LVY?{/youtube}

ดิวเทอเรียม (Deuterium) เป็นไอโซโทปของไฮโดรเจนที่มีนิวตรอน 1 ตัว และโปรตอน 1 ตัว มีสัญลักษณ์ทางเคมีเป็น D หรือ ²H และเลขอะตอมเป็น 1 ดิวเทอเรียมมีมวลประมาณ 2.014 102 หน่วยมวลอะตอม (amu) และมีจุดหลอมเหลวที่ 3.82 องศาเซลเซียส และจุดเดือดที่ 6.33 องศาเซลเซียส ดิวเทอเรียมพบในธรรมชาติในรูปของแก๊สโมเลกุล D₂ ในปริมาณที่น้อยมากประมาณ 0.03% ของแก๊สไฮโดรเจนทั้งหมดในธรรมชาติ ดิวเทอเรียมมีคุณสมบัติทางเคมีเหมือนกับไฮโดรเจน แต่มีมวลที่มากกว่า ดิวเทอเรียมมีประโยชน์ในการศึกษาปฏิกิริยาเคมีและฟิสิกส์ของไฮโดรเจน และใช้ในการผลิตพลังงานนิวเคลียร์

ดิวเทอเรียม (Deuterium) เป็นไอโซโทปของไฮโดรเจนที่มีนิวตรอน 1 ตัว และโปรตอน 1 ตัว มีสัญลักษณ์ทางเคมีเป็น D หรือ ²H และเลขอะตอมเป็น 1 ดิวเทอเรียมมีมวลประมาณ 2.014 102 หน่วยมวลอะตอม (amu) และมีจุดหลอมเหลวที่ 3.82 องศาเซลเซียส และจุดเดือดที่ 6.33 องศาเซลเซียส ดิวเทอเรียมพบในธรรมชาติในรูปของแก๊สโมเลกุล D₂ ในปริมาณที่น้อยมากประมาณ 0.03% ของแก๊สไฮโดรเจนทั้งหมดในธรรมชาติ ดิวเทอเรียมมีคุณสมบัติทางเคมีเหมือนกับไฮโดรเจน แต่มีมวลที่มากกว่า ดิวเทอเรียมมีประโยชน์ในการศึกษาปฏิกิริยาเคมีและฟิสิกส์ของไฮโดรเจน และใช้ในการผลิตพลังงานนิวเคลียร์

ดิวเทอเรียม (isotope) เป็นไอโซโทปของไฮโดรเจนที่มีนิวตรอน 1 ตัว และโปรตอน 1 ตัว มีสัญลักษณ์ทางเคมีเป็น D หรือ ²H และเลขอะตอมเป็น 1 ดิวเทอเรียมมีมวลประมาณ 2.014 102 หน่วยมวลอะตอม (amu) และมีจุดหลอมเหลวที่ 3.82 องศาเซลเซียส และจุดเดือดที่ 6.33 องศาเซลเซียส ดิวเทอเรียมพบในธรรมชาติในรูปของแก๊สโมเลกุล D₂ ในปริมาณที่น้อยมากประมาณ 0.03% ของแก๊สไฮโดรเจนทั้งหมดในธรรมชาติ ดิวเทอเรียมมีคุณสมบัติทางเคมีเหมือนกับไฮโดรเจน แต่มีมวลที่มากกว่า ดิวเทอเรียมมีประโยชน์ในการศึกษาปฏิกิริยาเคมีและฟิสิกส์ของไฮโดรเจน และใช้ในการผลิตพลังงานนิวเคลียร์

ดิวเทอเรียม (Hydrogen) มี 1 ไอโซโทปที่มีนิวตรอน 0 ตัว และโปรตอน 1 ตัว มีสัญลักษณ์ทางเคมีเป็น H หรือ ¹H และเลขอะตอมเป็น 1

ดิวเทอเรียม (Deuterium) มี 1 ไอโซโทปที่มีนิวตรอน 1 ตัว และโปรตอน 1 ตัว มีสัญลักษณ์ทางเคมีเป็น D หรือ ²H และเลขอะตอมเป็น 1

ดิวเทอเรียม (Tritium) มี 1 ไอโซโทปที่มีนิวตรอน 2 ตัว และโปรตอน 1 ตัว มีสัญลักษณ์ทางเคมีเป็น T หรือ ³H และเลขอะตอมเป็น 1

ดิวเทอเรียม (Deuterium) เป็นไอโซโทปของไฮโดรเจนที่มีนิวตรอน 1 ตัว และโปรตอน 1 ตัว มีสัญลักษณ์ทางเคมีเป็น D หรือ ²H และเลขอะตอมเป็น 1 ดิวเทอเรียมมีมวลประมาณ 2.014 102 หน่วยมวลอะตอม (amu) และมีจุดหลอมเหลวที่ 3.82 องศาเซลเซียส และจุดเดือดที่ 6.33 องศาเซลเซียส ดิวเทอเรียมพบในธรรมชาติในรูปของแก๊สโมเลกุล D₂ ในปริมาณที่น้อยมากประมาณ 0.03% ของแก๊สไฮโดรเจนทั้งหมดในธรรมชาติ ดิวเทอเรียมมีคุณสมบัติทางเคมีเหมือนกับไฮโดรเจน แต่มีมวลที่มากกว่า ดิวเทอเรียมมีประโยชน์ในการศึกษาปฏิกิริยาเคมีและฟิสิกส์ของไฮโดรเจน และใช้ในการผลิตพลังงานนิวเคลียร์

□□□□□□□□ □□□□□□ □□□□□□□□□□

Written by pimpitcha
Thursday, 09 July 2015 14:32 -

□□□□□ : www.scicoursewarechula.com

□□□□□ :□ https://youtu.be/FeV0AZ3_LVY

□□□□□□□□□□: CoursewareMaster SciMath