

9. โมล (mol) คืออะไร

- ก. ใช้เรียกเมื่ออะตอมสองอะตอมสร้างพันธะเคมีกัน ข. หน่วยบอกปริมาณของสาร
ค. ชื่อนักวิทยาศาสตร์ ง. ชื่อวิชาเรียน

10. แก๊สมีเทน (CH_4) จำนวน 0.5 mol จะมีปริมาตรเท่าใดที่ STP (กำหนดให้ มวลอะตอม C = 12, H = 1)

- ก. 11.2 dm^3 ที่ STP ข. 22.4 dm^3 ที่ STP
ค. 44.8 dm^3 ที่ STP ง. 100 dm^3 ที่ STP

12. จงคำนวณร้อยละโดยมวลของ O ในกรดกำมะถัน (H_3PO_4).....13. จงคำนวณร้อยละโดยมวลของ N ในกรดกำมะถัน ($(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$).....

14. สารประกอบชนิดหนึ่งประกอบด้วยธาตุคาร์บอน 72 g ไฮโดรเจน 14 g และออกซิเจน 64 g จงหาสูตรเอมพิริคัลของสารประกอบนี้ (ตารางธาตุอยู่ด้านหลัง)

- ก. $\text{C}_3\text{H}_7\text{O}_2$ ข. $\text{C}_3\text{H}_{14}\text{O}_4$
ค. $\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_4$ ง. $\text{C}_6\text{H}_{14}\text{O}_4$

15. เหล็กออกไซด์ชนิดหนึ่ง 160 g เมื่อนำมาวิเคราะห์พบว่ามียอดออกซิเจน 48 g จงคำนวณหาสูตรเอมพิริคัลของเหล็กออกไซด์ชนิดนี้ (ตารางธาตุอยู่ด้านหลัง)

- ก. FeO_4 ข. Fe_2O_3
ค. Fe_2O_5 ง. Fe_3O_4

16. สารประกอบชนิดหนึ่งประกอบด้วยโซเดียม (Na) 23 g กำมะถัน (S) 32 g และออกซิเจน (O) 24 g หากสารประกอบนี้มีมวลโมเลกุล 174 จงหาสูตรโมเลกุลของสารประกอบนี้ (ตารางธาตุอยู่ด้านหลัง)

- ก. Na_2SO_4 ข. $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$
ค. $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_6$ ง. $\text{Na}_2\text{S}_4\text{O}_6$

✎ ข้อเขียน : เขียนวิธีทำลงสมุด แล้วถ่ายภาพส่งแชทส่วนตัว ก่อน 15.00 น. (4 คะแนน)

สารประกอบออกไซด์ชนิดหนึ่งมี As 65.2% และ O 34.8% โดยมวลออกไซด์นี้มีมวลโมเลกุลเท่ากับ 460 สูตรโมเลกุลของสารประกอบนี้จะเป็นอย่างไร (As = 75, O = 16)