



แบบทดสอบวัดผลกลางภาค ภาคเรียนที่ 1 ปีการศึกษา 2566
รายวิชา วิทยาศาสตร์พื้นฐาน รหัสวิชา ว32101 ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 เวลา 50 นาที
โรงเรียนแท่นศิลาทิพย์ศึกษา สังกัดองค์การบริหารส่วนจังหวัดขอนแก่น
คำชี้แจง ข้อสอบนี้ทั้งหมด 2 ตอน ตอนที่ 1 แบบปรนัย จำนวน 20 ข้อ
ตอนที่ 2 แบบอัตนัย จำนวน 2 ข้อ

ชื่อ - สกุล.....ชั้น.....เลขที่.....

คำสั่ง : 1. ให้นักเรียนเขียนเครื่องหมาย × ข้อที่
เห็นว่าถูกต้องที่สุดเพียงข้อเดียวลงใน
กระดาษคำตอบ

2. ส่งกระดาษคำตอบพร้อมต้นฉบับ
ข้อสอบ ห้ามนักเรียนนำข้อสอบออกนอกห้องสอบ
ตอนที่ 1 แบบปรนัย จำนวน 20 ข้อ 15 คะแนน

1) แบบจำลองอะตอมของดอลตันเป็นอย่างไร

- ก. ทรงกลมตัน ข. ทรงกลมกลวง
ค. ทรงกลมมีช่องตรงกลาง ง. ทรงกลมผิวขรุขระ

2) ทฤษฎีอะตอมดอลตันข้อใดถูกต้องตามหลักทฤษฎี

- ก. สารประกอบขึ้นด้วยอนุภาคที่สร้างขึ้น หรือ
ทำลายไม่ได้
ข. สารประกอบด้วยอนุภาคขนาดเล็กที่แบ่งแยก
ได้
ค. สารประกอบขึ้นด้วยอนุภาคขนาดเล็กที่ยังไม่มี
ชื่อเรียก
ง. สารประกอบด้วยอนุภาคขนาดเล็กที่แบ่งแยก
ไม่ได้

3) ข้อใดเป็นแบบจำลองอะตอมมีลักษณะเป็นทรง
กลมแบ่งแยกไม่ได้คือแบบจำลองอะตอมของใคร

- ก. ทอมสัน ข. ดอลตัน ค. รัทเทอร์ฟอร์ด ง. โบร์

4) ข้อใดไม่ถูกต้องเกี่ยวกับแบบจำลองอะตอมที่
นักวิทยาศาสตร์เสนอขึ้น

ก. แบบจำลองอะตอมเสนอขึ้นจากข้อมูลของการ
ทดลอง

ข. แบบจำลองอะตอมที่เสนอขึ้นไม่สามารถ
เปลี่ยนแปลงได้

ค. นักวิทยาศาสตร์เสนอแบบจำลองอะตอมขึ้น
เพื่อใช้อธิบายผลการทดลอง

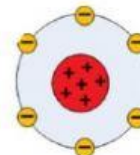
ง. แบบจำลองอะตอมสร้างขึ้นตามจินตนาการของ
นักวิทยาศาสตร์

5) จากภาพ จงบอกว่า ภาพใดเป็นแบบจำลองอะตอม
ของทอมสัน

ก.



ข.



ค.



ง.



- 6) รังสีแคโทดเกิดจากส่วนใด
- ขั้วแคโทด
 - แก๊สที่บรรจุภายใน
 - ขั้วแคโทด และแก๊สที่บรรจุภายใน
 - ขั้วแคโทด ขั้วแอโนดและแก๊ส
- 7) แบบจำลองอะตอมของดอลตันและแบบจำลองอะตอมของทอมสันต่างกันอย่างไร
- องค์ประกอบภายในอะตอม
 - ตำแหน่งของอนุภาคภายในอะตอม
 - ชนิดของอนุภาคภายในอะตอม
 - ขนาดรูปภายในอะตอม
- 8) การทดลองของทอมสัน ทำให้ค้นพบว่าอะตอมประกอบด้วยอนุภาคใด
- โปรตอนและนิวตรอน
 - โปรตอนและอิเล็กตรอน
 - นิวตรอนและอิเล็กตรอน
 - อิเล็กตรอน โปรตอน และนิวเคลียส
- 9) เลขอะตอมของธาตุ คือข้อใด
- จำนวนอิเล็กตรอนในอะตอมของธาตุ
 - จำนวนโปรตอนในอะตอมของธาตุ
 - จำนวนนิวตรอนในอะตอมของธาตุ
 - จำนวนโปรตอนกับนิวตรอนในอะตอมของธาตุ
- 10) นีลส์ โบร์ เสนอแบบจำลองอะตอมโดยใช้ความรู้เรื่องใด
- การทดลองเรื่องสเปกตรัม
 - การยิงอนุภาคแอลฟา
 - หลอดรังสีแคโทด
 - การใช้หยดน้ำมัน
- 11) ข้อใดหมายถึงพันธะไอออนิก
- เกิดขึ้นระหว่างอะตอมของโลหะกับอโลหะ
 - เกิดขึ้นระหว่างอะตอมของโลหะกับโลหะ
 - เกิดขึ้นระหว่างอะตอมของอโลหะกับอโลหะ
 - ไม่มีข้อถูก
- 12) ธาตุหมู่ใดไม่ใช่ "อโลหะ"
- หมู่ VIIA
 - หมู่ VIA
 - หมู่ VA
 - หมู่ IIA
- 13) ข้อใดต่อไปนี้ไม่ใช่พันธะโคเวเลนต์
- Cl_2
 - BF_3
 - BeCl_2
 - NaCl
- 14) พันธะเคมีชนิดใดมีจุดเดือดจุดหลอมเหลวต่ำสุด
- พันธะโคเวเลนต์
 - พันธะไฮโดรเจน
 - พันธะไอออนิก
 - พันธะโลหะ
- 15) ข้อใดไม่ใช่สมบัติของพันธะโลหะ
- จุดเดือดจุดหลอมเหลวสูงมาก
 - สามารถตีเป็นแผ่นได้
 - นำไฟฟ้าได้ดี
 - เมื่อมีแรงมากจะทำแตก
- 16) NaCl , MgCl_2 , K_2S , H_2O สารเหล่านี้เกิดพันธะไอออนิกทั้งหมด
- ใช่
 - ไม่ใช่
- 17) NaCl เป็นพันธะไอออนิกระหว่างไอออนบวกคือ Na^+ กับไอออนลบคือ Cl^-
- ถูก
 - ผิด
- 18) H จัดเป็นสารประเภทใด
- โลหะ
 - กึ่งโลหะ
 - อโลหะ
 - โคเวเลนต์

19 การเกิดสารประกอบไอออนิกส่วนใหญ่จะเกิด
จาก ธาตุประเภทใดมารวมตัวกัน

- ก. เกิดได้ทั้งหมด ข. โลหะ กับ โลหะ
ค. อโลหะ กับ อโลหะ ง. โลหะ กับ อโลหะ

20 การเกิดสารประกอบโลหะส่วนใหญ่จะเกิดจาก
ธาตุประเภทใดมารวมตัวกัน

- ก. เกิดได้ทั้งหมด ข. โลหะ กับ โลหะ
ค. อโลหะ กับ อโลหะ ง. โลหะ กับ อโลหะ