



โรงเรียนโนนเมืองวิทยาการ อำเภอโนนสัง จังหวัดหนองบัวลำภู

แบบทดสอบปลายภาค ตอนที่ 1 ชั้น มัธยมศึกษาปีที่ 4

กลุ่มสาระการเรียนรู้ วิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี วิชา วิทยาศาสตร์กายภาพ 1

รหัส วิชา ว31101

ผู้ออกข้อสอบ นางสาวสาวิตรี โพธิ์แข็ง

ข้อสอบแบบปรนัยจำนวน20..... ข้อ รวมคะแนน.....10..... คะแนน เวลา.....30..... นาที

คำชี้แจง ให้นักเรียนเลือกข้อที่ถูกต้องที่สุด แล้วกากบาท (X) ลงในกระดาษคำตอบ

1. สิ่งที่แสดงว่าอะตอมของธาตุหนึ่งแตกต่างจากอะตอมของอีกธาตุหนึ่ง คือ

ก. เลขมวล

ข. จำนวนโปรตอน

ค. จำนวนนิวตรอน

ง. จำนวนเวเลนซ์อิเล็กตรอน

จากข้อมูลในตาราง ตอบคำถามข้อ 2-3

อะตอม/ไอออน	จำนวนอิเล็กตรอน	จำนวนโปรตอน	จำนวนนิวตรอน
A	10	10	8
B ⁺	9	10	8
C ⁻	11	10	9
D ³⁻	13	10	9

2. จากข้อมูลในตาราง อะตอมใดเป็นอะตอมของธาตุเดียวกัน

ก. A และ B

ข. 2. C และ D

ค. 3. A, B และ C

ง. 4. A, B, C และ D

3. การเขียนสัญลักษณ์นิวเคลียร์ ข้อใดถูกต้อง

ก. $^{20}_{10}\text{A}$

ข. $^{18}_{10}\text{B}^+$

ค. $^{19}_9\text{C}^-$

ง. $^{18}_{10}\text{D}^{3-}$

4. ธาตุในข้อใดจัดเรียงอิเล็กตรอนได้ถูกต้อง
พิจารณาข้อมูลต่อไปนี้

ธาตุ	A	B	C	D
เลขอะตอม	11	18	31	38

ข้อใดกล่าวถูกต้อง

ก. A และ D อยู่หมู่เดียวกัน

ข. D มีเวเลนซ์อิเล็กตรอนสูงสุด

ค. B อยู่เป็นอะตอมเดี่ยวอย่างอิสระได้

ง. C และ D อยู่ในคาบเดียวกัน

5. ธาตุ A มีเวเลนซ์อิเล็กตรอนเท่ากับ 4 ซึ่งอยู่ในระดับพลังงานที่ 3 การจัดเรียงอิเล็กตรอนของ A^{3-} เป็นไปตามข้อใด

ก. 2 8

ข. 2 8 3

ค. 284

ง. 287

6. กลุ่มธาตุในข้อใดเป็นโลหะทุกธาตุ

ก. แมกนีเซียม อะลูมิเนียม โครเมียม

ข. แคลเซียม ลิเทียม ออกซิเจน

ค. อีเลียม ฟลูออรีน ไทเทเนียม

ง. นีออน ซิลิคอน โพแทสเซียม

7. ธาตุ X อยู่ในหมู่ 2 คาบ 4 ในตารางธาตุข้อใดต่อไปนี้

ก. ธาตุ X มีอิเล็กตรอนทั้งหมด 20

ข. 2. ธาตุ X มีเลขอะตอม 2 มีมวล 4

ค. 3. ธาตุ X มีการจัดเรียงอิเล็กตรอน 2 , 4

ง. 4. ธาตุ X มีเลขอะตอม 22 เวเลนซ์อิเล็กตรอน 4

8. " เวเลนซ์อิเล็กตรอน " บอกอะไรแก่เรา

ก. บอกว่าธาตุนั้นอยู่หมู่ใด

ข. บอกว่าธาตุนั้นอยู่คาบใด

ค. บอกว่าธาตุนั้นอยู่แถวใด

ง. บอกว่าธาตุนั้นเป็นโลหะหรืออโลหะ

9. ธาตุในข้อใดเป็นไอโซโทปกับธาตุที่มีสัญลักษณ์เป็น $^{11}_5A$

ก. $^{12}_5A$

ข. $^{12}_6B$

ค. $^{11}_6A$

ง. $^{11}_6B$

10. ธาตุในข้อใดเป็นไอโซบาร์ซึ่งกันและกัน

ก. $^{13}_6C$ และ $^{14}_6C$

ข. $^{12}_6C$ และ $^{16}_8O$

ค. $^{14}_6C$ และ $^{14}_7N$

ง. $^{14}_6C$ และ $^{13}_6C$

11. ${}^{63}_{29}\text{Cu}^{+}$ ประกอบด้วยจำนวนโปรตอน นิวตรอน และอิเล็กตรอนอย่างละเท่าไร ตามลำดับ

ข้อ	จำนวนโปรตอน	จำนวนนิวตรอน	จำนวนอิเล็กตรอน
1.	63	24	62
2.	29	34	28
3.	29	63	30
4.	29	34	30

- ก. ข้อ 1
- ข. ข้อ 2
- ค. ข้อ 3
- ง. ข้อ 4
12. ข้อใด คือสัญลักษณ์ของธาตุปรอท

- ก. Cu
- ข. Fe
- ค. Au
- ง. Hg
13. ธาตุในข้อใดมีสมบัติเป็นโลหะ กึ่งโลหะ และอโลหะ ตามลำดับ

- ก. Na N Ni
- ข. P C O

ค. Si F S

ง. Ba B Br

14. ธาตุในข้อใดเป็นโลหะทุกชนิด

ก. N C Na

ข. Mg Na S

ค. Mn Na K

ง. Cl Br I

15. ข้อใดกล่าวถูกต้อง

ก. BCl_3 เป็นพันธะไอออนิก

ข. O_2 เป็นพันธะโลหะ

ค. Zn(s) เป็นพันธะโลหะ

ง. ผิดทุกข้อที่กล่าวมา

16. สารในข้อใดที่มีทั้งพันธะโควาเลนต์และไอออนิก

ก. KOH

ข. CH_2O

ค. POCl_3

ง. Hg_2Cl_2

17. ข้อใดมีการสร้างพันธะไอออนิกทั้งหมด

ก. NaCl BeCl_2

ข. MgCl_2 KNO_3

ค. BCl_3 Al_2O_3

ง. SiO_2 H_2O

18. สารประกอบชนิดใดต่างจากพวก

ก. Al_2O_3

ข. H_2O

ค. FeO

ง. NaCl

19. พันธะชนิดใดที่มีการใช้อิเล็กตรอนร่วมกันแล้วเกิดเป็นสารที่มีความเสถียร

ก. โลหะ

ข. ไอออนิก

ค. โควาลেন্ট

ง. ถูกทั้งข้อ ก และ ค

20. ถ้า X และ Y แทนธาตุ ซึ่งมีเลขอะตอม 7 และ 19 ตามลำดับ สารประกอบระหว่างธาตุทั้งสองจะมพันธะชนิดใด

ก. โลหะ

ข. ไอออนิก

ค. โควาลেন্ট

ง. ถูกทุกข้อ