

แบบทดสอบเรื่องไอออนในสารละลาย กรด-เบส

1. สารที่มี pH เท่ากับ 1 มีสมบัติเป็น.....
2. สารที่มี pH เท่ากับ 6 มีสมบัติเป็น.....
3. สารที่มี pH เท่ากับ 7 มีสมบัติเป็น.....
4. สารที่มี pH เท่ากับ 8 มีสมบัติเป็น.....
5. สารที่มี pH เท่ากับ 13 มีสมบัติเป็น.....
6. สารละลายอิเล็กโทรไลต์ หมายความว่าอย่างไร.....
7. กรด และ เบส มีสมบัติเป็นสารอิเล็กโทรไลต์ หรือไม่.....
8. สารที่ละลายน้ำแล้วแตกตัวเป็นไอออนได้มาก(100%) และนำไฟฟ้าได้ดีมากคือ.....
9. สารที่ละลายน้ำแล้วแตกตัวเป็นไอออนได้บางส่วน และนำไฟฟ้าได้น้อย คือ.....
10. สารที่ละลายน้ำแล้วไม่แตกตัวเป็นไอออน จึงไม่นำไฟฟ้า คือ.....
11. HBr เป็น.....การนำไฟฟ้า.....หลอดไฟรั่ว.....
12. Ca(OH)_2 เป็น.....การนำไฟฟ้า.....หลอดไฟรั่ว.....
13. HNO_2 เป็น.....การนำไฟฟ้า.....หลอดไฟรั่ว.....
14. NH_3 เป็น.....การนำไฟฟ้า.....หลอดไฟรั่ว.....
15. ไอออน H^+ เป็นไอออนที่แสดงความเป็น..... อ่านว่า.....
16. ไอออน OH^- เป็นไอออนที่แสดงความเป็น..... อ่านว่า.....

17. เมื่อนำสารละลาย A B C D และ E ที่มีความเข้มข้นเท่ากัน ไปทดสอบการเปลี่ยนสีของกระดาษลิตมัส และความสามารถในการนำไฟฟ้า ได้ข้อมูลดังนี้

สารละลาย	การเปลี่ยนสีกระดาษลิตมัส	ความสว่างของหลอดไฟ
A	ไม่เปลี่ยนสี	สว่างมาก
B	แดง → น้ำเงิน	สว่างเล็กน้อย
C	น้ำเงิน → แดง	สว่างมาก
D	ไม่เปลี่ยนสี	ไม่สว่าง
E	น้ำเงิน → แดง	สว่างเล็กน้อย

- ก. - สารละลายใดจัดเป็นสารละลายอิเล็กโทรไลต์แก่.....
 - สารละลายใดจัดเป็นสารละลายอิเล็กโทรไลต์อ่อน.....
 - สารละลายใดจัดเป็นสารละลายนอนอิเล็กโทรไลต์.....
- ข. สารละลายใดเป็นสารละลายอิเล็กโทรไลต์แก่ที่มีสมบัติเป็นกรด.....
- ค. สารละลายใดเป็นสารละลายอิเล็กโทรไลต์แก่ที่มีสมบัติเป็นกลาง.....