

ไฮดรอกไซด์ในน้ำแข็ง

ตอบ เพราะ อะตอม R^{2+} มีการคายความร้อน ซึ่งจะทำให้ธาตุมีไฮโดรอกไซด์ละลายตัว

2. สารฟอสฟอรัสช่วยทำให้สีของพืชขึ้น แต่ทำให้ใบมีขนาดเล็กลงจนเกิดผลสีชมพู

ตอบ จะเกิดการกีดกันของสีพืช ทำให้สีของพืชเร็ว และสีของผิวก็จะชัดเจน

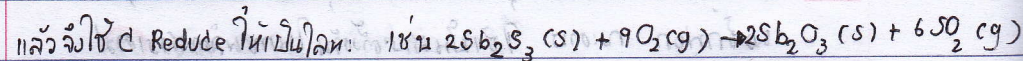
แนวข้อสอบข้อที่ 1

1. จงบอกหลักการทั่วไปที่ใช้ในการถลุงแร่โลหะที่เป็นสารประกอบไฮดรอกไซด์หรือซิลิเกตพร้อมทั้งยกตัวอย่างประกอบ

ตอบ - ถ้าแร่ที่ถลุงเป็น Oxide เช่น SnO_2 จะใช้ C Reduce ให้ได้เป็นโลหะ



- ถ้าแร่ที่ถลุงเป็น ซิลิเกต เช่น Sb_2S_3 จะเผาแร่ใน O_2 ให้เป็น Oxide ก่อน



2. การตรวจสอบอุณหภูมิเพื่อพิสูจน์ว่าเป็นของแท้ ต้องตรวจสอบสมบัติใดบ้าง

ตอบ ตรวจ ความแข็ง ความถ่วงจำเพาะ และดัชนีหักเหแสง

3. จงยกตัวอย่างผลิตภัณฑ์เซรามิกส์ที่ใช้ในชีวิตประจำวัน

ตอบ กระเบื้อง ภาชนะ แก้ว ภาชนะดินเผา จี๊สตุ๋นสังกะสี กระจกไฟ

4. ประเทศไทย มีทรัพยากรใดที่สามารถนำมาผลิตปุ๋ย ซึ่งเป็นธาตุอาหารหลักของพืชได้

ตอบ แก๊สธรรมชาติ และอากาศ เพื่อผลิตปุ๋ย N , หิน P ใช้ผลิต ปุ๋ย P

5. การตั้งโรงงานปุ๋ยแห่งหนึ่งมีประโยชน์อย่างไร

ข้อ 1 ข้อ 1

6. การผลิต การ

ตอบ มีผล

ระบบการ

O_2 กลายเป็น

สภาวะต่าง ๆ

7. การผลิตปุ๋ย

ตอบ แก๊ส

8. คุณสมบัติ

ข้อ 1 ทำให้

การ

9. คุณสมบัติ

ตอบ ผล

แก้ไข :

10. การบริหาร

ตอบ ปุ๋ย