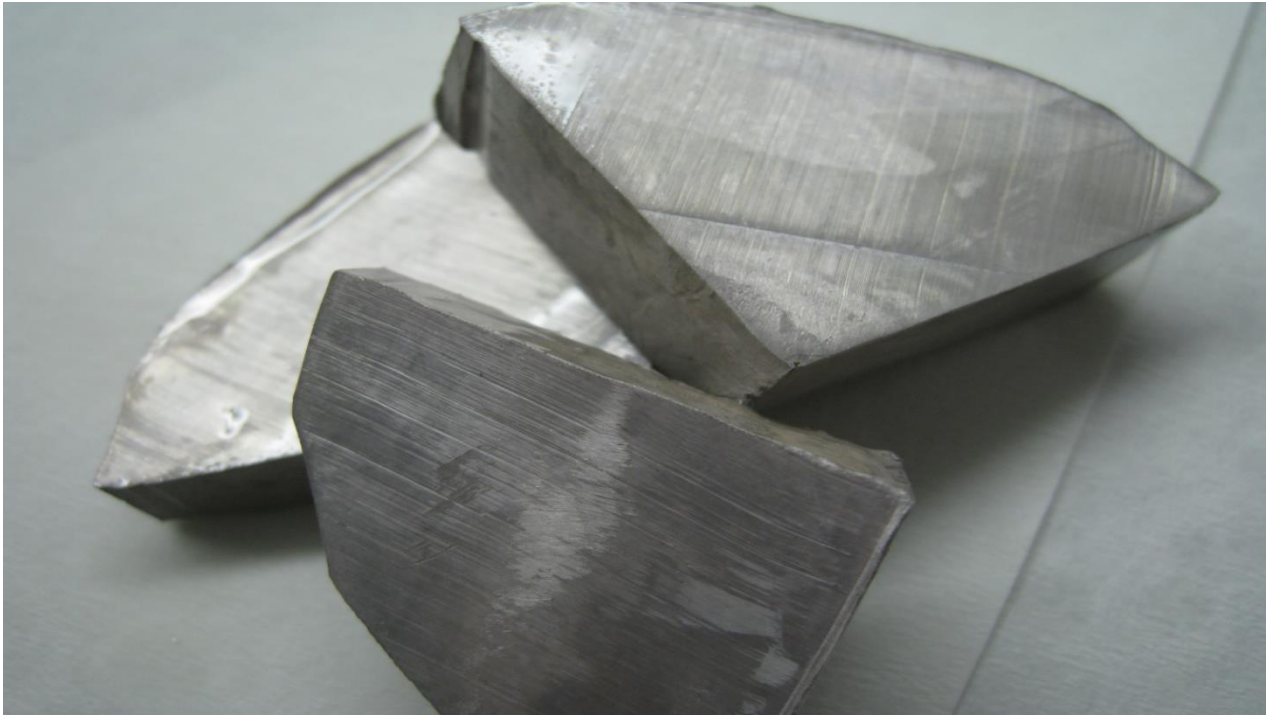


Li ลิเทียม

[illegible]

Na โซเดียม

[illegible]

A close-up photograph of two large, smooth, metallic silver spheres resting on a white surface. The spheres have a highly reflective, polished finish that catches the light, creating bright highlights and deep shadows. They are positioned side-by-side, with the one on the left being slightly larger and more prominent than the one on the right. The background is a plain, light-colored surface, possibly a table or a display case.

โพแทสเซียม Potassium ธาตุเคมีในกลุ่มโลหะ

Be เบริลเลียม



เบริลเลียม Beryllium เป็นธาตุในตารางธาตุที่มีสัญลักษณ์ Be และเลขอะตอม 4 เป็นธาตุที่มีพิษ มีน้ำหนักอะตอม 9.0122 amu จุดหลอมเหลว 1,287 °C จุดเดือด 2,970 °C ความหนาแน่น 1.85 g/cm³ เบริลเลียมเป็นโลหะแข็งและเปราะ แตกหักง่าย มีสมบัติเป็นตัวนำไฟฟ้าที่ต่ำที่สุดในช่วงโลหะ ซึ่งแปรตามน้ำหนักเบา และแข็งแรง มีน้ำหนักเบา และแข็งแรง มีน้ำหนักเบา และแข็งแรง มีสมบัติเป็นตัวนำไฟฟ้าที่ต่ำที่สุดในช่วงโลหะ ซึ่งแปรตามน้ำหนักเบา และแข็งแรง มีสมบัติเป็นตัวนำไฟฟ้าที่ต่ำที่สุดในช่วงโลหะ ซึ่งแปรตามน้ำหนักเบา และแข็งแรง

- ใช้ในอุตสาหกรรมการผลิตชิ้นส่วนอากาศยานและเครื่องยนต์ของเครื่องบินและรถยนต์

- ใช้ในการทำเครื่องมือผ่าตัดและเครื่องมือทางการแพทย์

- ใช้ในการทำเครื่องมือผ่าตัดและเครื่องมือทางการแพทย์

- ใช้ในการทำเครื่องมือผ่าตัดและเครื่องมือทางการแพทย์

Mg แมกนีเซียม



Mg แมกนีเซียม Magnesium ในตารางธาตุอยู่ในหมู่ 2A ในกลุ่มโลหะอัลคาไลน์เอิร์ธ มีสถานะเป็นของแข็ง จุดเดือด 1,090 °C จุดหลอมเหลว 650 °C ความหนาแน่น 1.738 g/cm³ และแมกนีเซียมเป็นธาตุที่มีอยู่มากเป็นอันดับ 8 และจะเป็นส่วนประกอบของเปลือกโลกประมาณ 2% และเป็นธาตุที่ละลายในน้ำเป็นอันดับ 3 โลหะอัลคาไลน์เอิร์ธส่วนใหญ่เป็นโลหะผสมโลหะเพื่อทำโลหะผสมอะลูมิเนียม-แมกนีเซียม ประโยชน์

1. ใช้สำหรับควบคุมการวางตัวของระบบประสาทและกล้ามเนื้อ เช่นเดียวกับ แคลเซียม
2. จำเป็นสำหรับการเติบโตของกระดูกและฟัน
3. จำเป็นสำหรับการป้องกันโรคและการไม่เกิดโรคในกรณีที่มีแมกนีเซียมใน

โดยจำเป็นสำหรับการสังเคราะห์โปรตีนและการแบ่งเซลล์ของเซลล์ในร่างกาย

อย่างไรก็ตาม แมกนีเซียมมีอยู่ในอาหารและในน้ำดื่มในปริมาณที่เพียงพอ

สำหรับแมกนีเซียมในอาหารและในน้ำดื่มในปริมาณที่เพียงพอ

Ca แคลเซียม



แคลเซียม Calcium เป็นธาตุโลหะในตารางธาตุที่มีสัญลักษณ์เป็น Ca
ในตารางธาตุอยู่ในหมู่ 2A ในกลุ่มโลหะอัลคาไลเอิร์ธ เป็นของแข็ง มีจุดหลอม 1,484 °C
จุดเดือด 2,842 °C ความหนาแน่น 1.55 g/cm³
ปฏิกิริยาของธาตุกับออกซิเจน
พบในธรรมชาติในรูปของแร่

B โบรอน



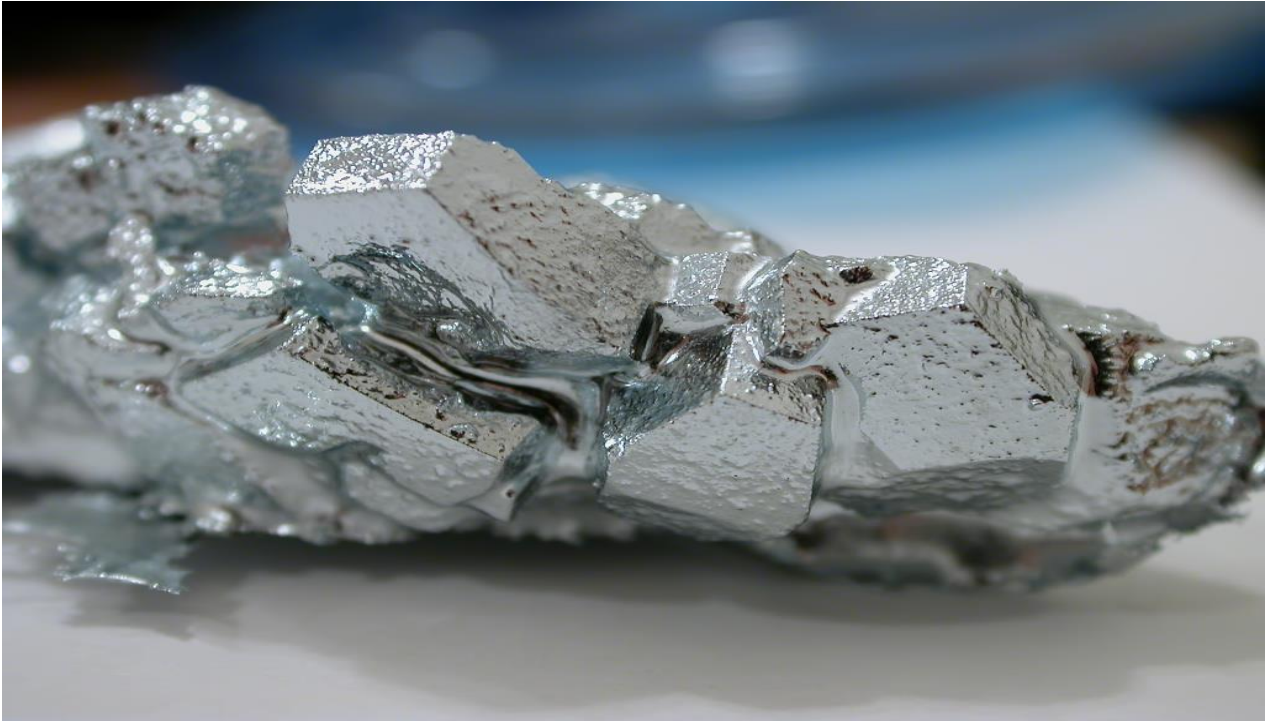
២២១នាក់។ ២២១បទបញ្ជាបាននូវសេចក្តីរីកចម្រើន។

[illegible]

Al อะลูมิเนียม

[illegible]

Ga แก๊สเลียม



၂၀၁၆ ခုနှစ် ဖွဲ့စည်းပုံအခြေခံဥပဒေ

[illegible]

၄၂။ အစဉ်အဆက် ဖြစ်ပေါ်နေသော အန္တရာယ်များကို ဖယ်ရှားပစ်နိုင်ရန် အရေးကြီးသော အချက်အလက်များကို ဖော်ပြပါ။

[illegible]

C คาร์บอน



မြို့နယ်အတွင်းရှိ

[illegible]

N ไนโตรเจน



២. ក្នុងករណីនេះ ក្រុមប្រឹក្សាភិបាល

[illegible]

○ ออกซิเจน



การเตรียมออกซิเจนจากปฏิกิริยาการสลายตัวของไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์

ปฏิกิริยาเคมีที่ใช้ในการเตรียมออกซิเจนจากปฏิกิริยาการสลายตัวของไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์

$2\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$ ปฏิกิริยาเคมีที่ใช้ในการเตรียมออกซิเจนจากปฏิกิริยาการสลายตัวของไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์

ในปฏิกิริยาเคมีนี้ ไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์จะสลายตัวเป็นน้ำและออกซิเจน

ปฏิกิริยาเคมีที่ใช้ในการเตรียมออกซิเจนจากปฏิกิริยาการสลายตัวของไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์

ปฏิกิริยาเคมีที่ใช้ในการเตรียมออกซิเจนจากปฏิกิริยาการสลายตัวของไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์

ปฏิกิริยาเคมีที่ใช้ในการเตรียมออกซิเจนจากปฏิกิริยาการสลายตัวของไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์

ปฏิกิริยาเคมีที่ใช้ในการเตรียมออกซิเจนจากปฏิกิริยาการสลายตัวของไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์

S ซัลเฟอร์ กำมะถัน

[illegible]

F ផល្លូអរីន



ឧបករណ៍ព័ត៌មាន ២០២៤

ឧបករណ៍ព័ត៌មាន ២០២៤ ឧបករណ៍ព័ត៌មាន ២០២៤ ឧបករណ៍ព័ត៌មាន ២០២៤

ឧបករណ៍ព័ត៌មាន ២០២៤ ឧបករណ៍ព័ត៌មាន ២០២៤ ឧបករណ៍ព័ត៌មាន ២០២៤ ឧបករណ៍ព័ត៌មាន ២០២៤

ឧបករណ៍ព័ត៌មាន ២០២៤ ឧបករណ៍ព័ត៌មាន ២០២៤ ឧបករណ៍ព័ត៌មាន ២០២៤

ឧបករណ៍ព័ត៌មាន ២០២៤ ឧបករណ៍ព័ត៌មាន ២០២៤ ឧបករណ៍ព័ត៌មាន ២០២៤

ឧបករណ៍ព័ត៌មាន ២០២៤ ឧបករណ៍ព័ត៌មាន ២០២៤ ឧបករណ៍ព័ត៌មាន ២០២៤

ឧបករណ៍ព័ត៌មាន ២០២៤ ឧបករណ៍ព័ត៌មាន ២០២៤ ឧបករណ៍ព័ត៌មាន ២០២៤

Cl คลอรีน



ព្រះបាទសីហនុលោក រាជបណ្ឌិត ប្រធាន

[illegible]

Ga 𑜀𑜂𑜫𑜄𑜫𑜂𑜫𑜂𑜫



ព្រំប្រទល់រវាងក្រុងកំពង់ចាម

២១ ចំណុចបណ្តុះបណ្តាល ក្នុងក្រុងកំពង់ចាម ២១ ២២

៨៤ ក្រុងកំពង់ចាម ២១ ២២ ២៣ ២៤ ២៥ ២៦ ២៧ ២៨ ២៩ ៣០ ៣១ ៣២ ៣៣ ៣៤ ៣៥ ៣៦ ៣៧ ៣៨ ៣៩ ៤០ ៤១ ៤២ ៤៣ ៤៤ ៤៥ ៤៦ ៤៧ ៤៨ ៤៩ ៥០ ៥១ ៥២ ៥៣ ៥៤ ៥៥ ៥៦ ៥៧ ៥៨ ៥៩ ៦០ ៦១ ៦២ ៦៣ ៦៤ ៦៥ ៦៦ ៦៧ ៦៨ ៦៩ ៧០ ៧១ ៧២ ៧៣ ៧៤ ៧៥ ៧៦ ៧៧ ៧៨ ៧៩ ៨០ ៨១ ៨២ ៨៣ ៨៤ ៨៥ ៨៦ ៨៧ ៨៨ ៨៩ ៩០ ៩១ ៩២ ៩៣ ៩៤ ៩៥ ៩៦ ៩៧ ៩៨ ៩៩ ១០០

៨.៦២ ក្រុងកំពង់ចាម ២១ ២២ ២៣ ២៤ ២៥ ២៦ ២៧ ២៨ ២៩ ៣០ ៣១ ៣២ ៣៣ ៣៤ ៣៥ ៣៦ ៣៧ ៣៨ ៣៩ ៤០ ៤១ ៤២ ៤៣ ៤៤ ៤៥ ៤៦ ៤៧ ៤៨ ៤៩ ៥០ ៥១ ៥២ ៥៣ ៥៤ ៥៥ ៥៦ ៥៧ ៥៨ ៥៩ ៦០ ៦១ ៦២ ៦៣ ៦៤ ៦៥ ៦៦ ៦៧ ៦៨ ៦៩ ៧០ ៧១ ៧២ ៧៣ ៧៤ ៧៥ ៧៦ ៧៧ ៧៨ ៧៩ ៨០ ៨១ ៨២ ៨៣ ៨៤ ៨៥ ៨៦ ៨៧ ៨៨ ៨៩ ៩០ ៩១ ៩២ ៩៣ ៩៤ ៩៥ ៩៦ ៩៧ ៩៨ ៩៩ ១០០

