



KNOWLEDGE MANAGEMENT

การจัดการความรู้

KM โดย สรข.6 นครราชสีมา

21 กันยายน 2565





ทรัพยากรแร่
ในเขตรับผิดชอบของ
สрсข.6 นครราชสีมา

A นิกโครไซต์

C นิกโคเชลต์

E นิกโค

G โพลีเอทและเกลือนิก



B นิกโคไซด์

D นิกโคไซด์

F นิกโคไซด์

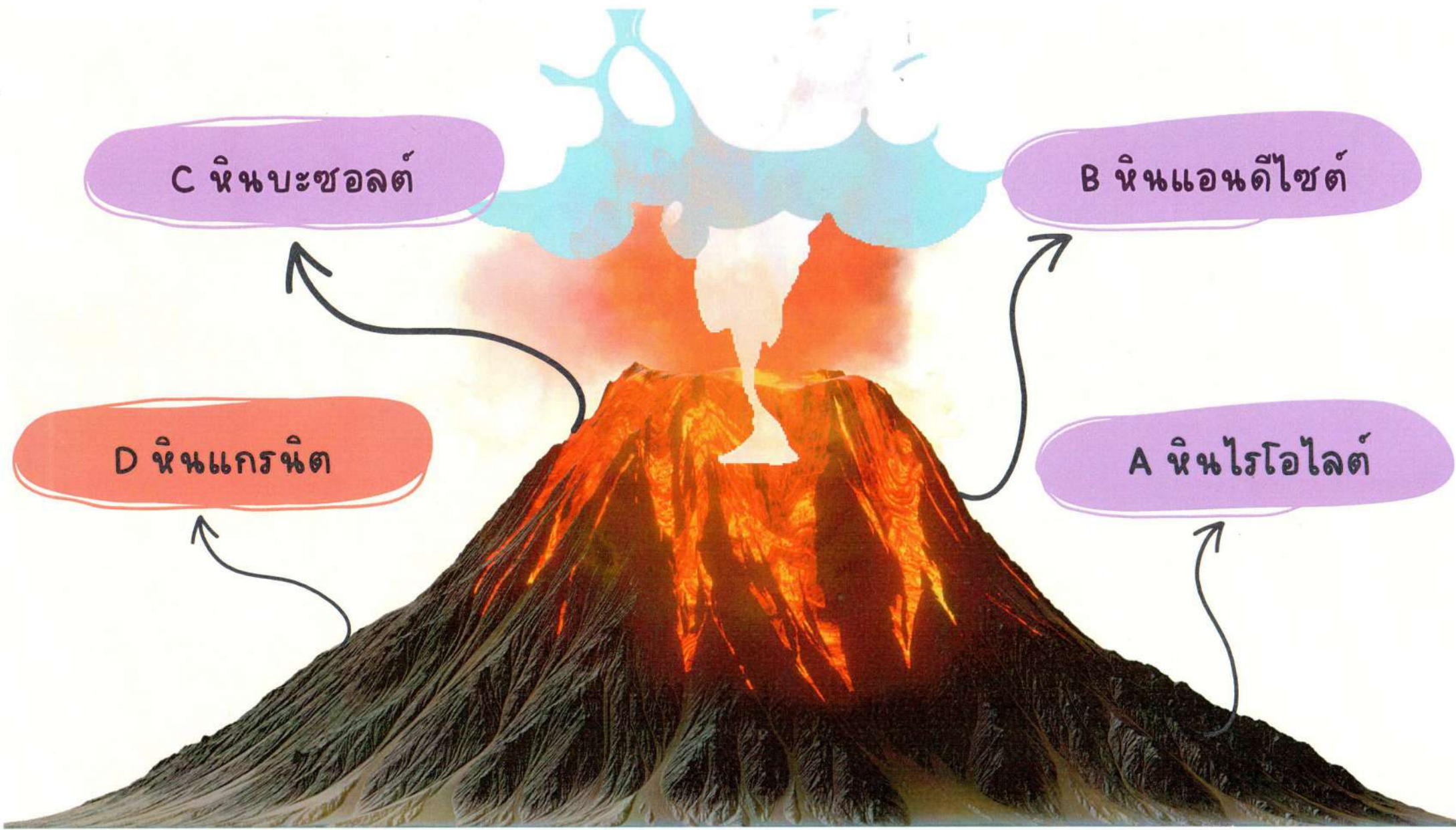


C นีลปะชอลต์

B นีลแอนด์ไฮต์

D นีลแกรहित

A นีลไรโอไลต์



หินไรโอไลต์

เป็นหินอัคนีพู่มีส่วนประกอบเหมือนหินอัคนีแทรกซอนชนิดแกรนิตโดยทั่วไปมีควอตซ์อยู่ในเนื้อพื้นด้วย

แร่ประกอบหิน ส่วนใหญ่ประกอบด้วยควอตซ์และอัลคาไลเฟลด์สปาร์ เนื้อพื้นเป็นเนื้อแก้วถึงเนื้อผลึก



หินไรโอไลต์



หินไรโอไลต์



หินไรโอไลต์



หินไรโอไลต์

การใช้ประโยชน์ ใช้เป็นหินก่อสร้าง ก่อสร้างถนน
ทางรถไฟ ครก หินประดับสวน และอาคาร

แหล่งที่พบในประเทศไทย

พบเป็นหินโผล่ทั่วไปตามภาคต่างๆ ยกเว้นภาคตะวันออกเฉียงเหนือ ที่มีลักษณะเป็นภูเขาใหญ่ๆ พบได้ที่จังหวัดสระบุรี ลพบุรี เพชรบุรี และแพร่



A หินไรโอไลต์





B หินแอนดีไซต์



James St. John

หินแอนดีไซต์

หินภูเขาไฟ (อัคนีพุ) เกิดจากหินหนืด (ลาวา) เย็นตัวบนพื้นผิวโลก มีเนื้อละเอียด หรือเนื้อลายดอก มีสีเทาเขียวถึงเทาเข้ม

องค์ประกอบ



ประกอบด้วยแร่ที่สำคัญ คือ แร่แพลจิโอเคลสเฟลด์สปาร์ และ แร่สีเข้มพวกฮอร์เนเบลนด์ ไพรอกซีน และ ไบโอไทต์ บางแหล่งจะเป็นแร่ไพรอกซีนใหญ่ ฝังลอยในเนื้อหินละเอียด หน้าตัดจะเห็นชัดเป็น รูปสี่เหลี่ยมหรือมีแร่เฟลด์สปาร์ใหญ่ฝังในเนื้อหินซึ่ง สีจะเข้ม



การใช้ประโยชน์

ใช้เป็นวัสดุก่อสร้าง ถนน ทางรถไฟ และหินประดับ



แหล่งที่พบ

จังหวัดนครราชสีมา สระบุรี เพชรบูรณ์ ลพบุรี นครนายก แพร่ และจังหวัดลำปาง ปราจีนบุรี อุตรดิตถ์ เชียงใหม่ และจังหวัดตราด



ที่มา www.dmr.go.th



C หินปะชอลต์



องค์ประกอบ
แร่แคลซิโอเคลส แร่ไพรอกซีน
เหล็กออกไซด์
แร่โอลิวีน



ประโยชน์
วัสดุก่อสร้าง อาคาร ถนน
ใช้ผลิตแอสฟัลต์
เทพื้นรองหมอนและรางรถไฟ



ลักษณะเนื้อละเอียด
เกิดจากการเย็นตัวอย่างรวดเร็ว
บนผิวโลกและมักมีรูพรุน



หินภูเขาไฟ
สีเทาถึงสีเทาดำ

แหล่งที่พบ
นครราชสีมา บุรีรัมย์ ตราด
จันทบุรี ปราจีนบุรี
ฯลฯ

หินแกรนิต

การเกิด

หินแกรนิต เป็นหินอัคนีแทรกซอน ที่เกิดจากแมกมาที่เย็นตัวลงอย่างช้าๆ และเกิดการตกผลึกภายใต้แรงดันมหาศาลใต้เปลือกโลก จึงทำให้แร่ที่เป็นส่วนประกอบในแมกมา มีเวลาจับตัวกันเป็นผลึกขนาดใหญ่สามารถมองเห็นได้ด้วยตาเปล่า

ประกอบด้วยแร่หลัก 3 ชนิด



แร่ควอตซ์ >20%

แร่ฟิวลสปาร์ 35%



แร่ฮอร์นเบลนด์

หรือ



แร่เฟโรอกซิ

การใช้ประโยชน์

เป็นหินที่มีความทนทานต่อรอยขีดข่วน และทนต่อสภาพอากาศได้เป็นอย่างดี จึงเหมาะสำหรับการนำมาใช้เป็นวัสดุในการก่อสร้างอาคาร พื้น เสาหิน กำแพง ป้ายชื่อ ประดับหน้าอาคาร เช่น มหาพีระมิดแห่งกิซา ที่มีอายุมากกว่า 4,500 ปี แต่ยังคงสภาพสวยงามเอาไว้ได้จนถึงปัจจุบัน

แหล่งที่พบและการผลิต

จังหวัดตาก ลำปาง นครสวรรค์ อุทัยธานี เชียงราย นครนายก เพชรบูรณ์ ประจวบคีรีขันธ์ ราชบุรี สุพรรณบุรี กำแพงเพชร เพชรบูรณ์ แพร่ นครราชสีมา เลย ยะลา จันทบุรี ระยอง ชลบุรี เชียงราย สงขลา นราธิวาส ฉะเชิงเทรา ลพบุรี ปราจีนบุรี อุทัยธานี กาญจนบุรี

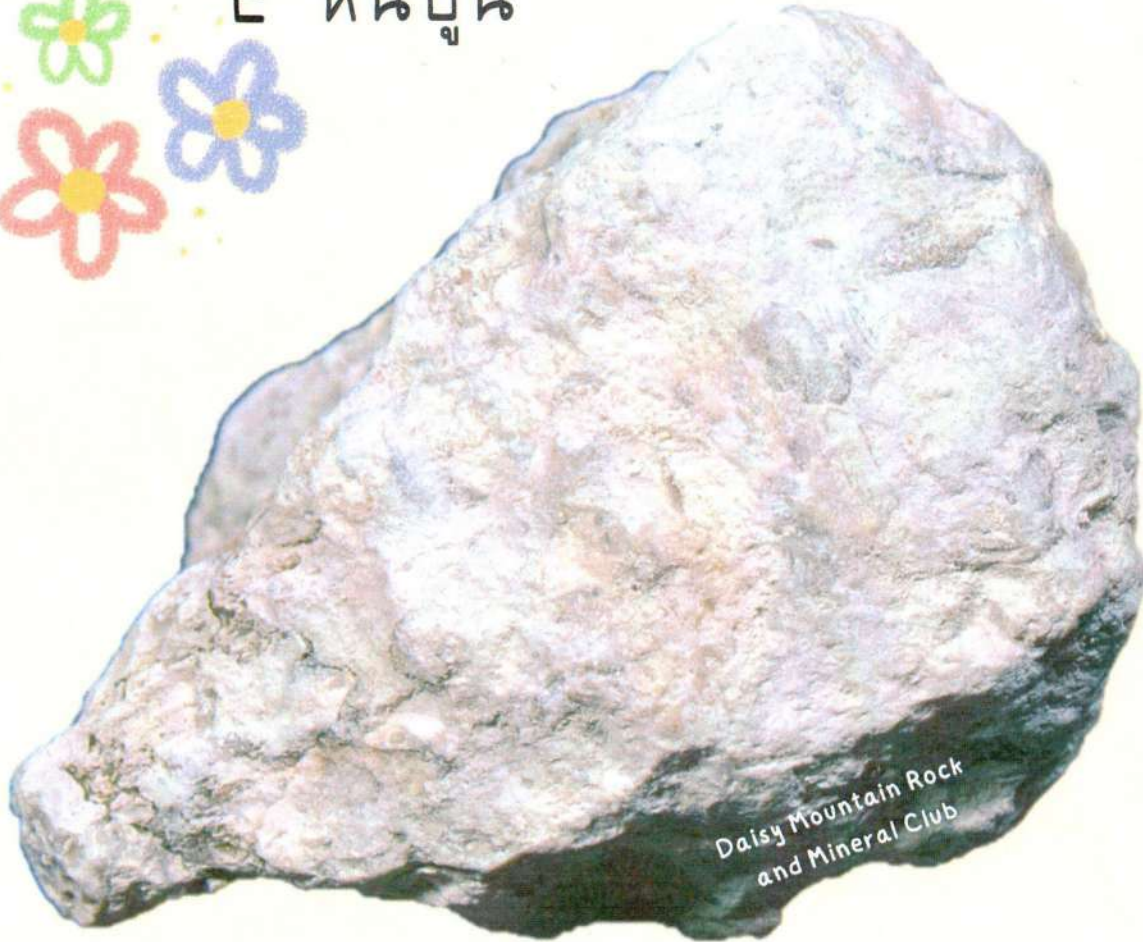
เอกสารอ้างอิง



James St. John



E หินปูน



Daisy Mountain Rock
and Mineral Club



หินปูน

หมายถึงหินตะกอนที่มีแร่แคลไซต์ (CaCO_3) เป็นองค์ประกอบมากกว่าร้อยละ 50

องค์ประกอบของหินปูนโดยทั่วไป

CaO	22-56%
MgO	0-21%
Fe_2O_3	สูงสุด 3%

ความแข็ง 3
ความตึงจำเพาะ 2.7

การเกิด

หินปูนเกิดจากการสะสมตัวของเศษเปลือกแข็งของสิ่งมีชีวิตในทะเล เช่น ปะการัง สาหร่าย และหอย สร้างขึ้นในกระบวนการเพื่อดำรงชีวิต และเกิดจากกระบวนการอนินทรีย์เคมี การตกตะกอนของโคลนคาร์บอนเนตบางชนิดซึ่ง ลักษณะหินปูนที่พบส่วนใหญ่ จะมีสีเทา ดำ ขาว หรือชมพู เนื้อแน่นละเอียด ทำปฏิกิริยากับกรด และอาจพบซากดึกดำบรรพ์ในหินปูนได้



การใช้ประโยชน์

เป็นวัตถุดิบในอุตสาหกรรมปูนซีเมนต์ อุตสาหกรรมก่อสร้าง อุตสาหกรรมหินประดับ และอุตสาหกรรมอื่นๆ

แหล่งที่พบ

ในประเทศไทยพบแหล่งหินปูนแพร่กระจายอยู่เกือบทั่วทุกภูมิภาคของประเทศ



ที่มา : www.dmr.go.th



หินอ่อน

หินธรรมชาติที่ลวดลายสวยงาม ไม่ดูดซับน้ำ ไม่เก็บความร้อน ดูดซับความเย็น และอายุการใช้งานยาวนาน

การเกิด

เป็นหินปูนที่ถูกแปรสภาพโดยกระบวนการทางธรณีวิทยา อิทธิพลของความร้อนและความดัน จนทำให้ผลึกแร่แคลไซต์ในเนื้อหินแตกผลึกใหม่ประสานเป็นเนื้อเดียวกัน เปลี่ยนเนื้อให้มีเม็ดแร่หยาบขึ้น เนื้อแน่นและเนียนขึ้น หรือมีลวดลาย

หินอ่อน เกิดจากการเปลี่ยนรูป หินอ่อนมีโครงสร้างทางเคมีเหมือนหินปูน สูตรเคมีของหินอ่อน คือ CaCO_3 หรือ แคลเซียม คาร์บอเนต

หินอ่อนบริสุทธิ์มีสีขาว ถ้ามีสารมลทินปนอยู่ในเนื้อหินอ่อนจะทำให้หินอ่อนมีสีต่างๆ

การใช้ประโยชน์

หินอ่อนสามารถตัดเป็นแผ่นเพื่อปูพื้น ผนัง หรือนำมาแกะสลักหลากหลายชนิด ราคาจะขึ้นอยู่กับเนื้อหิน ลวดลายของหินและความนิยมของตลาด นอกจากนี้แล้วในต่างประเทศยังนำไปใช้ในอุตสาหกรรมอื่นๆ เช่น ทำปุ๋ย และเคมีภัณฑ์ ซึ่งต้องการส่วนผสมของธาตุแคลเซียม

แหล่งที่พบและมีการผลิตในประเทศไทย

แหล่งที่พบและมีการผลิตได้แก่ จังหวัดสระบุรี กำแพงเพชร สุโขทัย ลำปาง นครราชสีมา และประจวบคีรีขันธ์



F หินอ่อน



Linda Wood

G โพแทชและเกลือหิน



mineralseducationcoalition.org



โพแทช



ที่พบในประเทศไทยมี 2 ชนิดใหญ่ๆ ได้แก่ แร่คาร์บอเนต และแร่ซิลิเกต

1.ซิลิเกต เป็นแร่โพแทชที่มีความสำคัญมาก มักพบเป็นสีขาว หรือไม่มีสี

ความถ่วงจำเพาะ 1.99
สูตรเคมี KCl $\left\{ \begin{array}{l} K \ 52.4\% \\ Cl \ 47.6\% \end{array} \right.$



2.คาร์บอเนต เป็นแร่โพแทชที่มีส่วนผสมของแมกนีเซียมอยู่ด้วย มักพบเป็นสีขาว แดง เหลือง และชมพู

ความถ่วงจำเพาะ 1.6
สูตรเคมี $KMgCl_3 \cdot 6H_2O$ $\left\{ \begin{array}{l} KCl \ 26.8\% \\ MgCl_2 \ 34.3\% \\ H_2O \ 38.9\% \end{array} \right.$



การใช้ประโยชน์

90% ของแร่โพแทชที่ผลิตได้ทั่วโลกนำมาใช้เป็นวัตถุดิบในการผลิตปุ๋ยโพแทสเซียม ซึ่งเป็นหนึ่งในสามส่วนผสมสำคัญในการผลิตปุ๋ยเคมี (นอกเหนือจากไนโตรเจน และฟอสฟอรัส) และอุตสาหกรรมเคมีภัณฑ์ต่างๆ เช่น กระดาษ พลาสติก ฟอสไฟ ทำน้ำประปา และยาฆ่าแมลง เป็นต้น

แหล่งที่พบ

ในประเทศไทยสามารถพบแหล่งโพแทชได้ในภาคตะวันออกเฉียงเหนือ บริเวณแอ่งโคราช และแอ่งสกลนคร แหล่งที่สำคัญอยู่ในบริเวณจังหวัดชัยภูมิ ขอนแก่น อุดรธานี สกลนคร และนครราชสีมา

มีการทำเหมืองแร่โพแทช จำนวน 2 ราย ได้แก่ บริษัท อาเซียนโปแตช ชัยภูมิ จำกัด (มหาชน) จังหวัดชัยภูมิ และ บริษัท ไทยคาลิ จำกัด จังหวัดนครราชสีมา ซึ่งการที่มีการทำเหมืองแร่โพแทชในประเทศนั้นจะช่วยลดการนำเข้าแร่โพแทชจากต่างประเทศ ซึ่งจะทำให้เกษตรกรไทยได้ใช้ปุ๋ยโพแทชในราคาที่ถูกลง



เกลือหิน

การเกิด

เกิดจากการตกตะกอนสะสมตัวจากน้ำทะเลเนื่องจากน้ำระเหยตัวออกไป ความเข้มข้นมากขึ้น จึงเกิดการตกตะกอนสะสมกันเป็นชั้นๆ เหมือนหินตะกอนธรรมดา โดยทั่วไปเกิดเป็นชั้นบางๆ เล็ก หรือชั้นที่มีความหนาและยาวมากก็ได้ มักเกิดแทรกสลับอยู่ในชั้นใดชั้นหนึ่งของหินดินดาน หินปูน โดโลไมต์ หรือพบเกิดร่วมกับยิปซัม แอนไฮไดรต์ แคลไซต์ ดินเหนียวและทราย

สูตรเคมี NaCl มี Na 39.3% Cl 60.7%

และมีมลทินของสารประกอบอื่นเจือปนอยู่ด้วย

การใช้ประโยชน์

ใช้เป็นประโยชน์อย่างมากในอุตสาหกรรมเคมี เพราะเป็นตัวที่ให้ทั้งธาตุโซเดียมและคลอรีน ผลผลิตที่สำคัญคือ ใช้ในการทำพวก alkali products ซึ่งมีจะเป็นพวกโซดาแอช โซดาไบคาร์บอเนต คอสดิกโซดา และใช้ในการทำโซดาชนิดต่างๆ ด้วย ซึ่งใช้เกี่ยวกับการซักผ้า การทอผ้า ไม้ที่เสียเป็นท่อนๆ ทำกรดเกลือ และคลอรีน นอกจากนี้ยังนำมาใช้ประโยชน์ในอุตสาหกรรมการย้อมและฟอกหนัง ทำปุ๋ย ทำด้วยยาฆ่าวัชพืช ใช้ในการประกอบอาหารหรือเก็บรักษาอาหารต่างๆ เป็นต้น

แหล่งที่พบในประเทศ

พบบริเวณที่ราบสูงโคราชทั่วไปหรือบริเวณใกล้ขอบที่ราบสูง เช่น ชัยภูมิ นครราชสีมา กาฬสินธุ์ สกลนคร มหาสารคาม ร้อยเอ็ด ศรีสะเกษ หนองคาย อุดรธานี และอุบลราชธานี ยังพบที่จังหวัดน่าน พิชณุโลก และเลย



G โพแทชและเกลือหิน



mineralseducationcoalition.org



ขอบคุณค่ะ!

Thank you

