

Apdedzināšana	Apdedzināšana ir derīgo izrakteņu karsēšana ļoti augstā temperatūrā. Karsēšana izraisa ķīmisku pārvērtību.
Augsnes kaļķošana	Augsnes kaļķošana ir augsnes skābuma samazināšana ar karbonātiem.
Bezkarbonātu ieži	Bezkarbonātu ieži ir derīgie izrakteņi, kas nesatur karbonātus. Latvijā tādi ieži ir: ģipšakmens, smiltis, smilšakmens, māli.
Dedzinātie kaļķi	Dedzinātie kaļķi ir kalcija oksīds. To iegūst, apdedzinot kaļķakmeni.
Dzēstie kaļķi	Dzēstie kaļķi ir kalcija hidroksīds. Dzēstos kaļķus iegūst, dzēšot ar ūdeni dedzinātos kaļķus.
Kaļķakmens nosēdumi	Kaļķakmens nosēdumi ir nosēdumi, kas satur nešķīstošus karbonātus.
Kaļķu piens	Kaļķu piens ir kalcija hidroksīda uzduļķojums ūdenī.
Kaļķūdens	Kaļķūdens ir dzidrs kalcija hidroksīda šķīdums ūdenī. Šo šķīdumu izmanto ogļskābās gāzes pierādīšanai. Saduļķošanās liecina par ogļskābās gāzes klātbūtni.
Karbonātu ieži jeb karbonātieži	Karbonātieži ir derīgie izrakteņi, kas satur karbonātus. Latvijā tādi ieži ir kaļķakmens un dolomīts.
Katlakmens	Katlakmens ir nosēdumi, kas rodas, vārot cietu ūdeni.
Kvalitatīvā analīze	Kvalitatīvā analīze ir analīzes metode. Ar kvalitatīvo analīzi noskaidro, kāda viela ir paraugā.
Kvantitatīvā analīze	Kvantitatīvā analīze ir analīzes metode, ar kuru noskaidro: <ul style="list-style-type: none"> • vielas daudzumu; • masu; • tilpumu paraugā.
Pierādīšanas reakcija	Pierādīšanas reakcija ir ķīmiskā reakcija. Ar to pēc raksturīgām pazīmēm var noskaidrot, kāda viela ir paraugā.