

سنة ١٨٨٥ للبحث عن افعال الزلازل في بلاد يابان وجدت على قمة جبل فوجياما وارتفاعه عن سطح البحر ١٢٤٦٥ قدماً فوجدت ان حركة الزلازل على قبة تزيد عما هي على سفحه كما يزيد اضطراب السفينة على راس صاريها . بل وجدت ان ذلك الجبل العظيم ينحني قليلاً وقت عصف الرياح دلالة على انه قائم على جسم مرن او مانع

باب الهندسة

انواع الديناميت والبارود

الجزء النعّال في الديناميت هو النيتروغليسرين ويستحضر على طرق شتى منها ان يمزج جزءاً من الحامض النيتريك المدخن الذي ثقله من ٤٩ الى ٥٠ بومه يجزئين من الحامض الكبريتيك الثقيل جداً في اناء يحاط بالماء البارد . ثم يسخن الغليسرين الحامض من الكلس والرصاص حتى يصير على درجة ٢٠ او ٢١ بومه ويترك حتى يبرد جيداً ويجب ان يكون قوامه حينئذ كالشراب . ثم يوضع سبعة ارطال وثلث من مزيج الحامضين المذكور في اناء زجاجي صيني ويوضع الاناء في ماء بارد ويصب فيه رطل من الغليسرين رويديارويداً ويحرك المزيج حركة دائمة وقت اضافة الغليسرين ويحتسب اشد الاحتراس من ارتفاع حرارته . وحينئذ يتم المزيج بترك المزيج من خمس دقائق الى عشر ثم يصب في ما يعادله جرماً من الماء البارد المخرب فترسب النيتروغليسرين فيه حالاً كسائل زيتي ثقيل . فينقل بمنزل الى اناء ضيق طبقى ويغسل بالماء مراراً حتى لا يبقى فيه شيء من الحامض ويعلم ذلك بورق اللثوس . فيوضع في قنينة ويكون حينئذ معداً للاستعمال . وهو سائل زيتي اصفر او اسمر انقل من الماء لا يذوب فيه ولكنه يذوب في الألكحول والايثير . واذا كان غير نقي او حامضاً ينقل من نعو في وقت قصير ويتولد منه غاز وحامض اكساليك

طريقة موهري لعمل النيتروغليسرين

ان النيتروغليسرين المصنوع بهذه الطريقة شفاف صاف كاللحاء لا يتفرقع من نفسه اذا تجلّد وطريقة اصطناعه ان يوضع في معمل كبير مطلق الهواء خمسة انايق بسع كل

منها رطلاً ونصفاً . ويوضع في كلٍّ منها عشر اواقٍ ونصف من نترات الصودا و $\frac{1}{4}$ ١٢ اوقية من الحامض الكبريتيك ويتصل كل ائنيق بانبوب من الخنزف ليوصل الجار الصاعد من الانايق الى اربع آنية من الخنزف قائمة على قوائم ترتفعها عن الارض ويصب في الانايق الاولين ١٦٥ رطلاً من الحامض الكبريتيك وفي الاناء الثالث مئة وعشرة ارطال ولما الرابع فيتك فارغاً فينكثف بخار الحامض النيتريك الصاعد من الانايق ويمتزج بالحامض الكبريتيك . وبعد ٢٤ ساعة ينتهي صعود الغاز ويصير في الآنية ٦٦٠ رطلاً من الحامض الكبريتيك المزوج بالحامض النيتريك . فيسحب بالمنازل الى حوض كبير من حجر الصابون ويجري فيه مجرى من الهواء الجاف بانبوب من الحديد لتنتج من الحامض الهيدرونيتريك ولخلط اجزائو بعضها ببعض جيداً . وهذا العمل ضروري لان النيتروغليسرين قد يتفرق من نفسه بسبب امتزاجه بالحامض الهيدرونيتريك

ثم يمزج الكليسين بهذا الحامض في غرفة طولها اكثر من مئة قدم وفيها ١١٦ جرة من الخنزف و ٩ حياض من الخشب فيسكب في كل جرة $\frac{1}{4}$ ١٨ الرطل من الحامض ونملاً الحياض بماء مبرد بالتليج او بترج من التليج والملح الى ان يصل الماء او التليج الى تحت حافة الجرة بنصف قيراط . ويكون فوق الجرار رفٌ عليه آنية زجاجية لكل جرة اناه فيوضع في كل اناه رطلان ونصف من الغليسرين النقي ويصب الغليسرين في الحامض نقطة نقطة بواسطة مصّ ويكون تحت الرف يجانب الجرار انبوب من الحديد تطرفه قيراطان ونصف يرف فيه مجرى من الهواء البارد الجاف ويتفرع منه انايص زجاجية تدخل الجرار لكي يمتزج الغليسرين بالحامض جيداً بواسطة . وحينئذ يجب الاحتراس التام من ارتفاع الحرارة في احدى هذه الجرار . وهناك ثلاثة من العملة يشون بين الجرار دائماً ويبد كلٍ منهم ثرمومتر يقيس به حرارة الجرار حتى اذا وجد انها ارتفعت في احداهما او صعد عنها ابرة حرّاه حرّك المزيج بقصيب من زجاج . وبعد نحو ساعة ونصف ينصب كل الغليسرين في الحامض ويتم تحوله الى نيتروغليسرين فيصّب ما في الجرار في حوض فيه ماء بارد (حرارته 27° ف) ومقدار النيتروغليسرين حينئذ ٤٩٥ رطلاً فيغور الى قاع الحوض ويكون عمق الماء فوقه ست اقدام وبعد ١٥ دقيقة يسحب الماء عنه ويصب في حوض آخر اكبر من الاول ويفصل خمس مرات ثلاثاً بالماء النقي ومرتين بمذوب الصودا ويرث فيه مجرى من الهواء في الوقت

نفسه . ولما الذي يعمل به النيتروغليسرين يجري في براميل مدفونة في الارض
ويبرأ من برميل الى برميل حتى اذا جرى معه شيء من النيتروغليسرين برسب في
البرميل الاول

ثم ينقل النيتروغليسرين في آنية نحاسية الى مخزن يبعد عن المعمل ٢٠٠ قدم وينفخ
في جرار يسع كل منها ٦٦ رطلاً وهي موضوعة على رفوف من الخشب على كل رف
عشرون منها ومغموسة في الماء البارد ولما وصل الى تحت فيها بسنة قراربط . وبعد
الثنين وسبعين ساعة تظنوا الاكدار على وجه النيتروغليسرين فنرفع بلعنة فبصنو ويصير
معداً للزنن او للنقل

ويقل في آنية من التنك (الصفيح) مطبنة بالبارافين وكل اناء منها يسع ٦٦ رطلاً
ونصف وحينما يراد املؤها توضع في حوض واسع من الخشب ويصب النيتروغليسرين
اولاً في اناء من النحاس ثم في هذه الآنية بواسطة قمع من الصغ الهندي وتغطى ارض
الحوض بطبقة سميكة من جسين باريس حتى اذا اربق شيء من النيتروغليسرين يتصله
حالا . وحينما تملأ الآنية توضع في حوض من الخشب مملوء بالماء والثلج او الثلج والملح
حتى يجرد ما فيها فينزل كل ثلاثين او اربعين اناء منها في مخزن واحد وتكون المخازن
كلها بعيدة عن المعمل من ٢٠٠ الى ٤٠٠ قدم . وحينما يراد نقل هذه الآنية توضع في
صناديق خشب مفتوحة ويوضع بينها وبين الصندوق طبقة سميكة من الاسفنج وانوبان
من الكاوندرك والاناء يكون مخزوقاً بانبوب متصل من اعلاه الى اسفله يوضع فيه ماء
حرارته من ٧٠ الى ٩٠ درجة لاذابة النيتروغليسرين حينما يراد استعماله وتنقل هذه
الآنية في مركبات مغطاة بالثلج

واصطناع النيتروغليسرين شديد الخطر فلا يليق باحد ان يتخذ الآمع الممدر الشديد

—o—o—o—

الديناميت

يصنع الديناميت عادةً بزوج ٧٥ جزءاً من النيتروغليسرين و ٢٥ جزءاً من الرمل
الناعم وقطعة شديد مثل فعل النيتروغليسرين واقل خطراً منه . او يجمع التراب
الناعم جداً وتربصه اقرصاً يحسب الطالب ثم تجفف هذه الاقرص وتغط في النيتروغليسرين
فتنضج الاوقية منها ثلاث اراقية منه وتضير ديناميتاً . ويوجد انواع اخرى من الديناميت
اشهرها ما يأتي

ديناميت نورين

يصنع من عشرة اجزاء من نترات الامونيوم وجزء من الفحم الناعم وجزء الى ثلاثة من النيتروغليسرين . ويحفظ في آنية من الصنخ او الزجاج لان نترات الامونيا تفسد الرطوبة من الهواء

ديناميت نوبل

يصنع من ٦٩ جزءا من ملح البارود و ٧ اجزاء من الباراقين او النشالين و ٧ من زهر الفحم و ٢٠ من النيتروغليسرين

ديناميت كريس

يصنع من ٥٢ جزءا من النيتروغليسرين و ٢٠ جزءا من التراب الناعم و ١٢ جزءا من الفحم و ٤ من ملح البارود و جزئين من الكبريت
دوالين دتمر

يصنع من ٥٠ جزءا من النيتروغليسرين و ٥٠ من نشارة الخشب و ٢١ من ملح البارود

الديناميت الجديد

يصنع بيل الورق غير المشى بالنيتروغليسرين ومذوب ملح البارود ومذوب كلورات البوتاسيوم وبكرات البوتاسيوم على التوالي

البيرووليث

يستعمل لنسف الصخور ويصنع من ٢ اجزاء من قشر السندبان و ٥ من نشارة الخشب و ٢ من نترات الصودا و ٢ من نترات الباريا و ٦ من فحم الخشب و ١٢ من الكبريت و ٦٨ من ملح البارود . فذائب املاح البارود والصوديوم في الماء الساخن وتزج المذوب بقشر السندبان ونشارة الخشب ويخفف المزيج حتى يجف جيدا وتزج به بقية الاجزاء بعد تعميمها جيدا ويكون المزج في اساطين تدور على محاورها

البيرووليث

هو بارود يستعمل لنسف الصخور الصلبة كالغرانيت ونحوه . ويصنع من ٢٥ جزءا من نشارة الخشب و ١٢٥ جزءا من ملح البارود و ٢٠ جزءا من زهر الكبريت