

Spre a fave aiceastă esperiencă, se întinde o amestecă de detinție și cireșe, într-o vîrstă în care se încearcă să se înțeleagă și să se înțeleagă.

О ѿтваре рече de детнътърі іntp'єнъ твърдъ de сти-
кълъ поате да нащере ѿвътъ сънетъ тъсикалъ.

Fenomenul acesta se constată, înăind că este
prințipială rezultată, hidrogenului ce se anindează
înundând dăspira flacărăi și rezultă larg deosebit la amindoaie
căptușile. Din sprijinul de detonație ce poate fi în
vrajdie coloana de aer, este să se sănetă și crește integritatea
se skimează de diametru de la lățimea reziduală.

Апаратълъ интреъсната пептъ ачеастъ еспериенцъ се
рѣмеше армопика химикъ.

Флакъра amestekът ерей detсnante, ава възетъ kind este sinгръръ, къщигъ о лікъріре ла каре ава se поате чи-та чине-ва, пріп kontaktълъ оаре кърора корпі solidі, пре-към платинълъ ші таі къ seamъ calcele, ачеастъ лдтіпъ s'a аплікатъ ла еклераціялъ тікроскоапелоръ къ газъ.

Proprietatea ce are băretele de platiniș spre a apriinde hydrogenul și a slăjiti să se facă un briquetă parțiculare, ce se numește briquetă cu hydrogen, care să inventată de D. Gay-Lussac.

Într'acestă aparată, hydrogenul se prodăce prin reacție zincului asupra acidului sulfic și a apăi: gazul poate fi printreținut și trece printr-o nînză metalică de argint unde este împreună cu platina care pricopiază apinderea hydrogenului.

Gazul ia naștere într-o anumită combinație cu hidrogenul, devenind hidrogenul zincului și fiind cunoscut sub numele de hidrogen zincic. Această combinație este o lichidă, care poate fi adusă în fierbere și se distinge prin o mirosă puternică de hidrogen. Într-un experiment realizat de un chimist român, se observă că o cantitate de hidrogen zincic de 100 grame consumă o cantitate de hidrogen de 100 grame și produce o cantitate de hidrogen zincic de 200 grame. Această proprietate este specifică hidrogenului zincic și nu poate fi obținută prin reacția hidrogenului cu altă lichidă.