**Qeyri-üzvi reaksiya sxemi**

Aşağıdakı sxemdə heç bir stexiometrik rəqəm yoxdur.



* **A** əsasən spodumen mineralında olan qələvi metaldır. Bundan əlavə, akkumulyatorların istehsalı üçün istifadə olunur
* **B** elementidir, 1772-ci ildə Daniel Ruterford tərəfindən kəşf edilmişdir. Bu element həm də paxlalı bitkilərin müəyyən bakteriyalarında (rizobiya) meydana gələn nitrogenaz fermentinin substratıdır.
* **C**-nin molar kütləsi 34,83 ​​g‧mol-1 təşkil edir.
* **D** yeganə elementdir ki, onun üçün Şrödinger tənliyi tam olaraq həll edilə bilər.
* **E**, tərkibində **A** elementi olan və su ilə şiddətli reaksiya verən duzdur.
* **F-**in molyar kütləsi 7.95 g‧mol-1 -dir.
* **G** 69,62 % oksigen olan duzdur və daha iki fərqli elementdən ibarətdir.
* **H** sulu məhlulu güclü əsasi mühit olan qələvidir.
* **I** qeyri-stabil birləşmədir. Onu qızdırdıqda **A** və **B**-ə parçalanır.
* **J** qaz halında olan, kəskin qoxulu bir maddədir və 2010-cu ildə bütün dünyada 131 milyon ton istehsal edilmişdir.
* K elektrofilik əvəzetmələrdə katalizator kimi istifadə olunan Lewis turşusudur.
* **L** üzvi kimyada isifadə olunan, mühüm reduksiyaedicidir.
* **N** suda asanlıqla həll olunan və güclü turş mühit yaradan, qaz halında olan kəskin iyli maddədir.
* **Q** zəif turşudur.

*2.1. Qutulara A-Q maddələri üçün formulları yazın.*

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **A** | **B** | **C** |
| **D** | **E** | **F** |
| **G** | **H** | **I** |
| **J** | **K** | **L** |
| **M** | **N** | **Q** |

***Translated and complied by Raul Ismayilli***