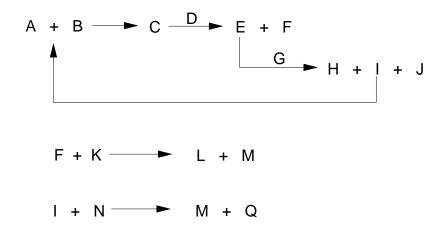
## Qeyri-üzvi reaksiya sxemi

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	В	С
D	E	F
G	Н	1
5		
J	K	L
M	N	Q