

1340. *Сжщото тѣло може ли да даде повече отъ една кислота и повече отъ едно основание?* — Да, сжщото тѣло може да образува нѣколко кислоти и нѣколко основания.

1341. *Какъ бълъжжтъ различнитъ кислоти споредъ степенитъ на тѣхното окиселение?* — Кислотитъ различаватъ като имъ даватъ окончаннето *иста* или *икава*, за по малко окиселената и *а* за тѣзи, която съдържа повече кислородъ.

1342. *Приведете единъ примѣръ?* — Съединението на сѣрата съ кислорода са нарича *сѣрниста* или *сѣрникава* кислота, ако съдържа по-малко количество кислородъ, и *сѣрна*, ако съдържа по-много. — Ако числото на кислотитъ е повече отъ двѣ тогазъ употребаватъ частичкитъ *под* и *надъ*; примѣръ:

Надхлорна кислота	ClO^7
Хлорна кислота	ClO^5
Подхлорна кислота	ClO^4
Хлориста кислота	ClO^3
Подхлориста кислота	ClO

1343. *Какъ са различаватъ основанията споредъ степенята на окислението имъ?* — 1) Когато окиселяваното тѣло произвежда само едно основание, то са нарича окисъ на туй тѣло; на примѣръ окисъ на сѣбро. 2) Ако то образува нѣколко съединения то предъ думата окисъ са прилагатъ частичкитъ първо, сѣдѣ (1 $\frac{1}{2}$) двое, трое или пре. На примѣръ: първоокисъ на марганецъ (Mn O), сѣдѣ-окисъ на марганецъ ($\text{Mn}^2 \text{O}^3$), двоокисъ на марганецъ (Mn O^2), преокисъ на желязо ($\text{Fe}^2 \text{O}^3$).

1344. *Що е соль?* — Сложно тѣло, състояще отъ кислота и основание, които като са съединижтъ малко или много нѣотрализуватъ една друга, сирѣчь направятъ едно тѣло, което по свойщинитъ си не прилича ни на едното ни на другото.

1345. *Какъ бълъжжжтъ солитъ?* — Съ названието на кислотата и основанието, които я съставятъ, при което кислотата са произнася преди основанието.

1346. *Дайте единъ примѣръ?* — Сѣрната кислота като са съединява съ кали дава сѣрнокисла кали.