

сеноводородъ. 3. Пламъкъ и свойствата му. 4. Азотна киселина (свойства и употребление). IV^o р. класъ. 1. Арсенъ. 2 Вжглероденъ двуокисъ (распространение, получаванье и неговото значение за растенията и животните). 3. Флеорорна киселина. 4. Наситени и ненаситени съединения и непостоянството на валенцията на елементите IV^b р. класъ. 1. Арсенъ? 2. Борна киселина. 3. Добиване на червения фосфоръ и сравнение на свойствата му съ тия на обикновенния фосфоръ. 4. Вжглероденъ окисъ. IV г. класъ. 1. Оловенъ окисъ. 2. Метанъ. 3. Наситени и ненаситени вжглеводороди; прости сложни връзки. 4. За вжглехидратите въобще. V^a р. класъ. I група: 1. Алуминий и съединенията му. 2 Мъдъ-добиванъс. Общъ пръгледъ на мъдената група. 3. Способи за добиванье на стоманата. 4. Да се покаже съ формули добиваньето на: сублиматъ, алуминиевъ шестохлоридъ, химически чисто срѣбро и синъ камъкъ. II група: 1. Цинкъ—добиванье и съединенията му. 2. Общъ пръгледъ на магнезиевата група. 3. Способи за добиванье на срѣбърото. 4. Да се покаже съ формули химическото дѣйствие на сѣрната киселина върху: срѣбро, желѣзо и слѣтина отъ злато и срѣбро. V^b р. класъ. I група: 1. Кои тѣла наричатъ стипци. Обикновенна стипца. 2. Способи за отдѣлванье на срѣбро отъ злато. 3. Желѣзо – добиванъе. 4. Да се покаже съ формули добиванието на: желѣзенъ шестохлоридъ, желѣзенъ карбонатъ, сублиматъ и магнезий. II група: 1. Платина – добиванье и съединение. 2. Цинкъ добиванъе. Съединение на живака. 3. Обикновенна стипца, синъ камъкъ и адски камъкъ. 4. Да се покаже съ формули взаимодѣйствието между: гипсъ и зация, желѣзо и сѣрна киселина, арсенитъ и мъденъ дихлоридъ. VI р. класъ. I група: 1. Амидостъединения. Анилинови краски. 2. Алкалоиди: общи свойства и по-главни видове. 3. Оксална киселина, синилна киселина, мочевина и карболова киселина. II група: 1. Антраценъ, нафталинъ. Вжглеводороди отъ бензоловия редъ: 2. Желта и червена кръвни соли. Циановодородъ 3. Двуосновни четвъроатомни киселини. Полизахариди.