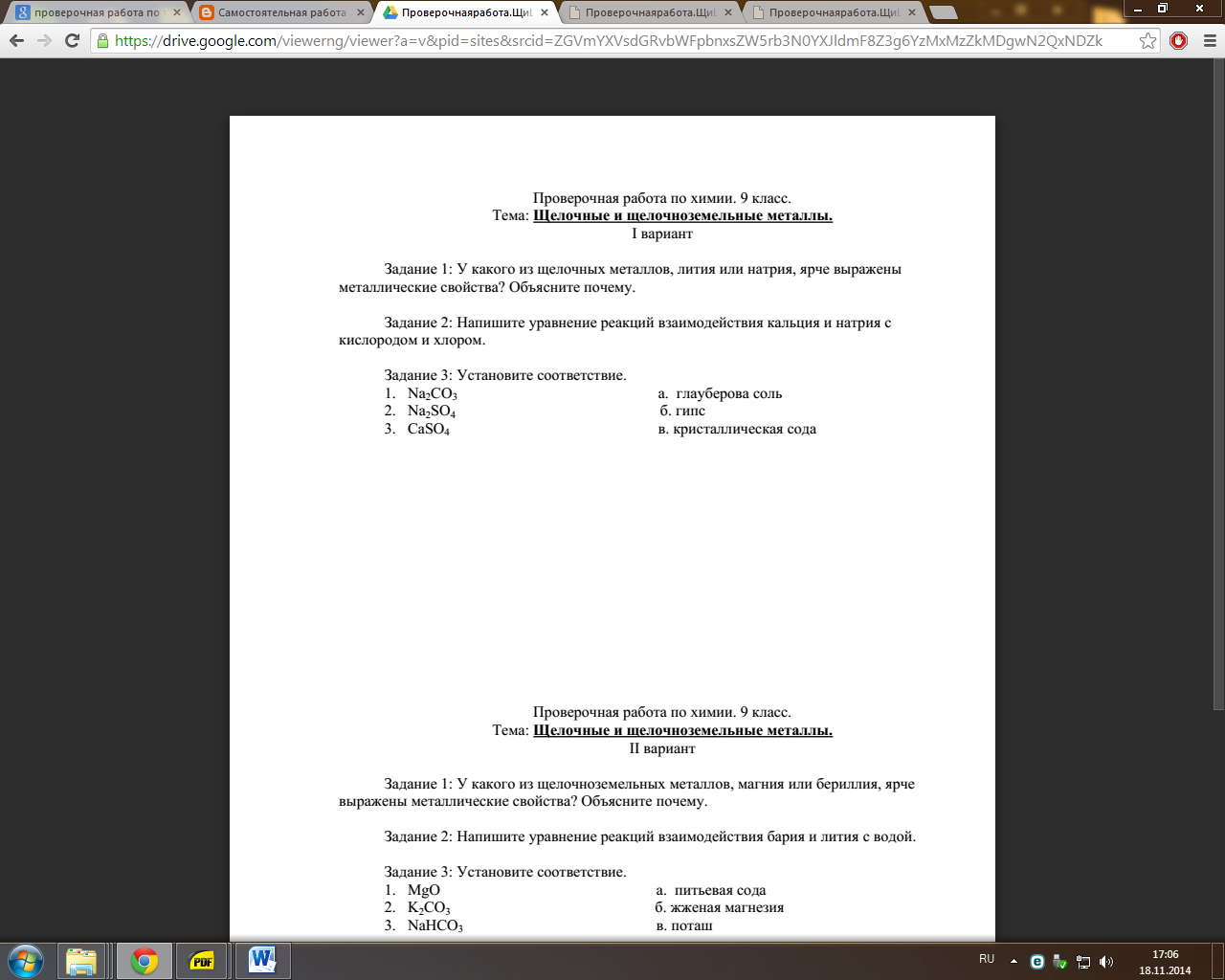
Проверочная работа «Щелочные и щелочноземельные металлы»

Вариант 1  
 1)      Напишите уравнения реакций, позволяющих осуществить следующие превращения:  
Са → СаО → СаСО3 → Са(NО3)2

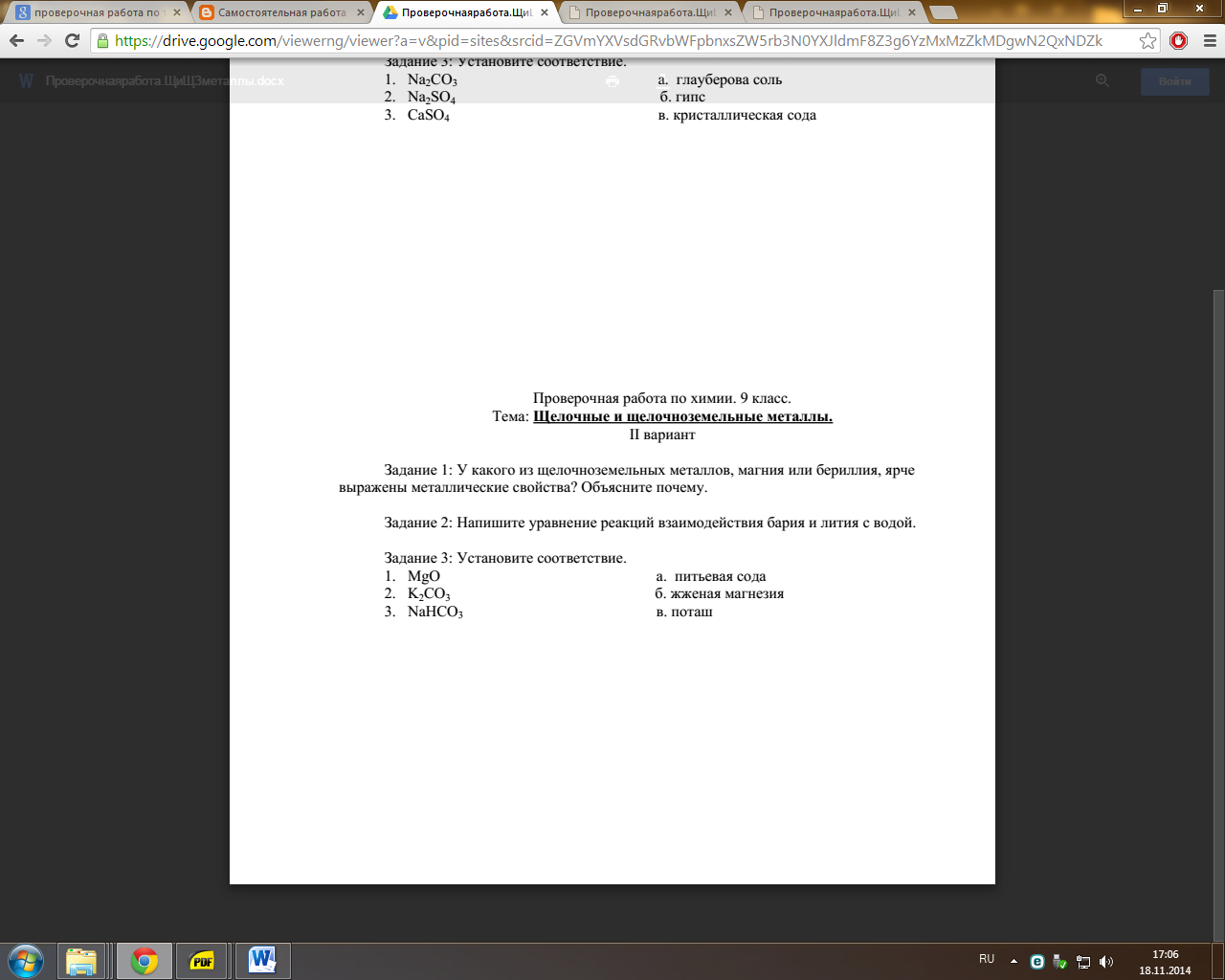
2) У какого из щелочных металлов, лития или натрия, ярче выражены металлические свойства. Ответ обоснуйте.



4)      Напишите уравнения реакций взаимодействия: а) натрия с серой; б) кальция с хлором

Проверочная работа «Щелочные и щелочноземельные металлы»

Вариант 2  
1. Напишите уравнения реакций, позволяющих осуществить следующие превращения:  Nа → NаОН → Nа2СО3→Na2SO4  
2) У какого из щелочноземельных металлов, магния или бериллия, ярче выражены металлические свойства. Ответ обоснуйте.

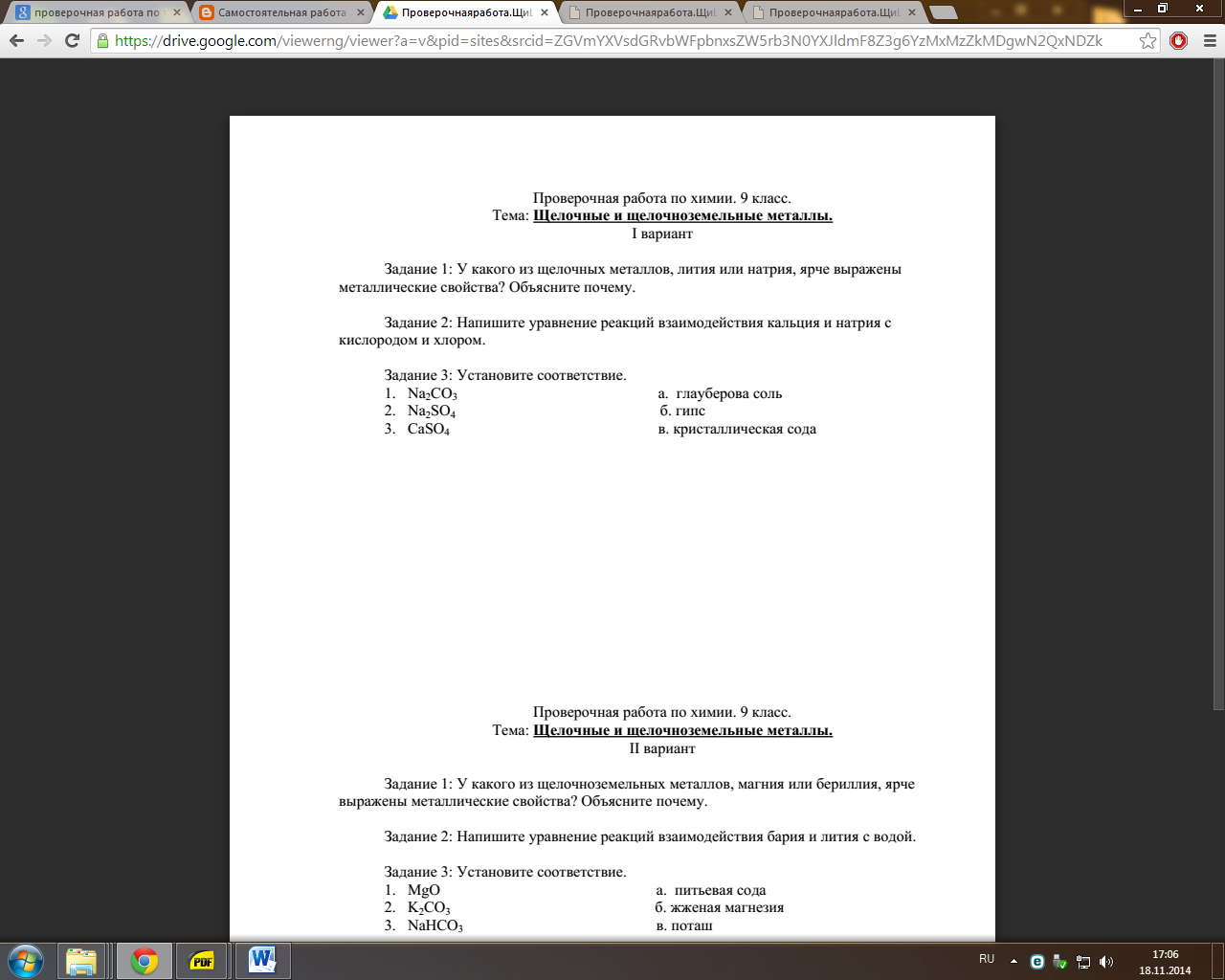


4) Напишите уравнения реакций взаимодействия ; а) магния с серной кислотой; б) лития с водой.

Проверочная работа «Щелочные и щелочноземельные металлы»

Вариант 1  
 1)      Напишите уравнения реакций, позволяющих осуществить следующие превращения:  
Са → СаО → СаСО3 → Са(NО3)2

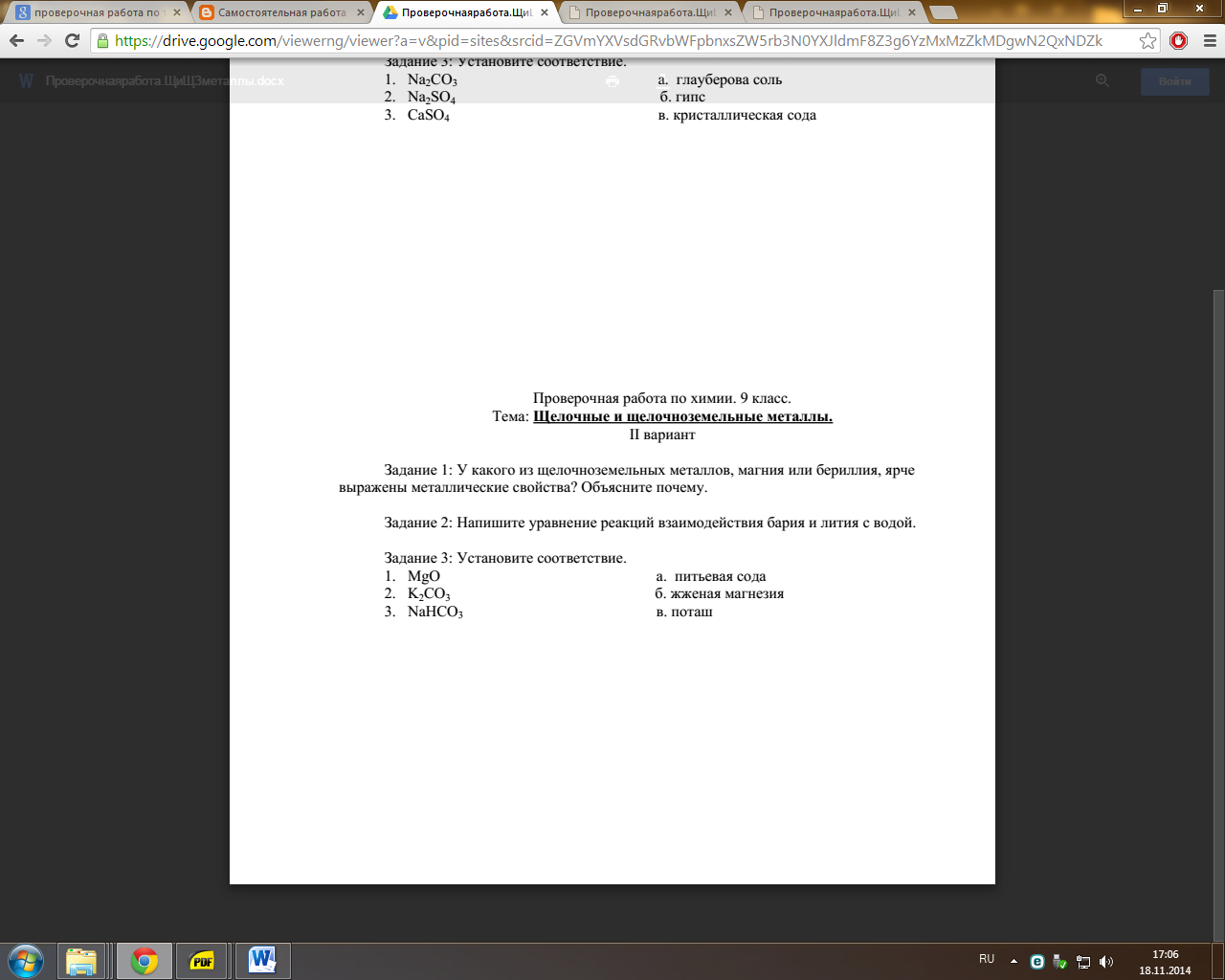
2) У какого из щелочных металлов, лития или натрия, ярче выражены металлические свойства. Ответ обоснуйте.



4)      Напишите уравнения реакций взаимодействия: а) натрия с серой; б) кальция с хлором

Проверочная работа «Щелочные и щелочноземельные металлы»

Вариант 2  
1. Напишите уравнения реакций, позволяющих осуществить следующие превращения:  Nа → NаОН → Nа2СО3→Na2SO4  
2) У какого из щелочноземельных металлов, магния или бериллия, ярче выражены металлические свойства. Ответ обоснуйте.



4) Напишите уравнения реакций взаимодействия ; а) магния с серной кислотой; б) лития с водой.