BYLA 1
We believe that Metal X is magnesium. — Manome, kad metalas X yra magnis.
We believe that Metal Y is iron. — Manome, kad metalas Y yra geležis.
Metal X reacted vigorously with HCl. — Metalas X intensyviai reagavo su HCl.
In $CuSO_4$ solution, it displaced copper. — $CuSO_4$ tirpale jis išstūmė varį.
In $ZnCl_2$ solution, it displaced zinc. — $ZnCl_2$ tirpale jis išstūmė cinką.
Metal Y reacted with HCl. — Metalas Y reagavo su HCl.
In $CuSO_4$ solution, it displaced copper. — $CuSO_4$ tirpale jis išstūmė varį.
In $ZnCl_2$ solution, it did not displace zinc. — $ZnCl_2$ tirpale jis neišstūmė cinko.
According to the metal activity series (Mg > Zn > Fe > H > Cu), the metals responsible for the incident are magnesium and iron.
— Pagal metalų aktyvumo eilę (Mg > Zn > Fe > H > Cu), metalai, atsakingi už įvykį, yra magnis ir geležis.

BYLA 2
We believe that Metal X is zinc. — Manome, kad metalas X yra cinkas.
We believe that Metal Y is copper. — Manome, kad metalas Y yra varis.
Metal X reacted with HCl. — Metalas X reagavo su HCl.
In $CuSO_4$ solution, it displaced copper. — $CuSO_4$ tirpale jis išstūmė varį.
In $ZnCl_2$ solution, it did not displace zinc. — $ZnCl_2$ tirpale jis neišstūmė cinko.
Metal Y did not react with HCl. — Metalas Y nereagavo su HCl.
In $CuSO_4$ solution, it did not displace copper. — $CuSO_4$ tirpale jis neišstūmė varį.
In $ZnCl_2$ solution, it did not displace zinc. — $ZnCl_2$ tirpale jis neišstūmė cinko.
According to the metal activity series (Mg > Zn > Fe > H > Cu), the metals responsible for the incident are zinc and copper.
— Pagal metalų aktyvumo eilę (Mg > Zn > Fe > H > Cu), metalai, atsakingi už įvykį, yra cinkas ir varis.

BYLA 3
We believe that Metal X is magnesium. — Manome, kad metalas X yra magnis
We believe that Metal Y is copper. — Manome, kad metalas Y yra varis.
Metal X reacted vigorously with HCl. — Metalas X intensyviai reagavo su HCl.
In $CuSO_4$ solution, it displaced copper. — $CuSO_4$ tirpale jis išstūmė varį.
In $ZnCl_2$ solution, it displaced zinc. — $ZnCl_2$ tirpale jis išstūmė cinką.
Metal Y did not react with HCl. — Metalas Y nereagavo su HCl.
In $CuSO_4$ solution, it did not displace copper. — $CuSO_4$ tirpale jis neišstūmė vario.
In $ZnCl_2$ solution, it did not displace zinc. — $ZnCl_2$ tirpale jis neišstūmė cinko.
According to the metal activity series (Mg > Zn > Fe > H > Cu), the metals responsible for the incident are magnesium. and copper.
— Pagal metalų aktyvumo eilę (Mg > Zn > Fe > H > Cu), metalai, atsakingi už įvykį, yra magnis ir varis.

BYLA 4
We believe that Metal X is zinc. — Manome, kad metalas X yra cinkas.
We believe that Metal Y is iron. — Manome, kad metalas Y yra geležis.
Metal X reacted with HCl. — Metalas X reagavo su HCl.
In $CuSO_4$ solution, it did not displace copper. — $CuSO_4$ tirpale jis neišstūmė varį.
In $ZnCl_2$ solution, it did not displace zinc. — $ZnCl_2$ tirpale jis neišstūmė cinko.
Metal Y reacted slowly with HCl. — Metalas Y lėtai reagavo su HCl.
In $CuSO_4$ solution, it displaced copper. — $CuSO_4$ tirpale jis išstūmė varį.
In $ZnCl_2$ solution, it did not displace zinc. — $ZnCl_2$ tirpale jis neišstūmė cinko.
According to the metal activity series (Mg > Zn > Fe > H > Cu), the metals responsible for the incident are iron and zinc.
— Pagal metalų aktyvumo eilę (Mg > Zn > Fe > H > Cu), metalai, atsakingi už įvykį, yra geležis ir cinkas.