Ch 8 – opakování 1 (úkol č. 13)

Zdravím vás!

Máme červen a času do konce školního roku už moc není…

Dokončili jsme dvouprvkové sloučeniny (halogenidy, oxidy, sulfidy).

Samozřejmě jsme nestihli celé učivo osmého ročníku (budeme dokončovat v září). Přesto se už nebudeme pouštět do tříprvkových sloučeniny a raději se zbytek času budeme věnovat procvičování a opakování….

Úkol pošlete ke kontrole do 12. 6.

…………………………………………………………………………………………………………………….

1. Čím se proslavil **Michail Vasilijevič Lomonosov?**
2. Upravte dané chemické rovnice v souladu se zákonem zachování hmotnosti:
3. Fe + O2 Fe2O3
4. Ba(NO3)2 + Al2(SO4)3 BaSO4 + Al(NO3)3
5. Fe + HCl FeCl2 + H2
6. V chemické rovnici 2a) doplňte oxidační čísla všech látek:

Fe + O2 Fe2O3

1. Ve výš uvedených chemických rovnicích najděte a pojmenujte:
2. halogenid =
3. oxid =
4. V chemické sloučenině Al2(SO4)3 určete:
5. počet prvků =
6. počet atomů =