

Dragi učenci!

Lepo vas pozdravljam v tretjem tednu domačega dela. Velika večina je svoje dosedanje delo že opravila, mi ga poslala, da sem ga pregledala. Bili ste zelo uspešni in vas še enkrat pohvalim.

Nekaj vas dela še ni opravilo. Pohitite, da ne bo na koncu preveč.

POMEMBNO OBVESTILO: ta teden vam ni potrebno vseh domačih nalog pošiljati, da jih pregledam. Seveda se mi lahko oglasite, povprašate, če česa ne razumete ali pa bi radi kaj sporočili.... Če vam je enostavneje, me lahko tudi pokličete na 041832001.

Zdaj pa veselo na delo!

Prva naloga

NALOGE ZA PONAVLJANJE IN UTRJEVANJE

1. Pri reakciji med **kalijem in fluorom nastane kalijev fluorid.**

Zapiši **urejeno kemijsko enačbo.**

Izpiši **reaktante.** _____

2. **Kateri atom ima enako število elektronov kot ion natrija?**

3. **Razloži kemijsko vez med aluminijem in bromom.**

Določi vrsto kemijske vezi. _____

Napiši kemijsko formulo ime nastale spojine. _____

4. **Napiši formule ionskih spojin.**

kalcijev oksid _____

aluminijev jodid _____

natrijev sulfid _____

magnezijev fluorid _____

5. **Razloži kemijsko vez med vodikom in bromom.**

Koliko veznih elektronskih parvo je v molekuli ? _____

Koliko neveznih elektronskih je v molekuli? _____

Druga naloga

V zvezek napiši naslov KOVINE

Nato odpri učbenik na straneh 66 in 67. Preberi učno snov. Prepiši povzetek.

Nariši (skopiraj, skeniraj...) periodni sistem in vse kovine pobarvaj z isto barvo.

Še naloga za najbolj prizadevne: Katere kovine so najbolj dragocene?

Podatke poišči na spletu.

Toliko za ta teden.

Veliko uspeha pri delu in lep pozdrav, učiteljica Jerneja