Kémia (11. hét)

Tananyag: Ionvegyületek (TK 95-99. o.)

Feladat: Olvasd el a tankönyvben az ionvegyületekről szóló részeket, majd válaszolj az alábbi kérdésekre!

Kérdések:

1. Mi a neve a nátrium és a klór reakciójakor keletkező anyagnak?
2. Hogyan jelölik a kémiában?
3. Mi a hétköznapi neve ennek az anyagnak?
4. Mi tartja össze a pozitív töltésű nátriumionokat és a negatív töltésű kloridionokat a keletkező ionkristályban?
5. Miért semleges összességében véve ez az anyag annak ellenére, hogy ionokból áll?
6. Mit nevezünk ionvegyületnek?
7. Keresd meg a képletét az alábbi ionvegyületeknek!
	1. magnézium-oxid:
	2. kalcium-klorid:
	3. nátrium-szulfid:
8. Mi jellemző az ionvegyületek alábbi tulajdonságaira?
	1. halmazállapot:
	2. olvadáspont:
	3. vízoldékonyság:
9. Mely esetben vezetik az ionvegyületek az áramot?
10. Az emberi test miért vezeti az áramot?

A munkádat fényképezd le, és küldd el e-mailben a központi címre!