

Kémia tételsor
a 7. oszt. szóbeli vizsgához

1. Az anyagok változásai 2-2 példával
fizikai változás, kémiai változás
-exoterm és endoterm;
-egyesülés és bomlás
2. Az anyagok csoportosítása összetétel alapján
- keverékek, vegyületek, elemek jellemzése + sok-sok példa
3. Az oldatok
Melyik oldószer mit old; telített oldat, oldhatóság, töménység, kémhatások
4. Az atom felépítése; elemi részecskék és jellemzésük
-atommag és elektronburok jellemzése
5. A periódusos rendszer használata
- p⁺-szám, e⁻-szám, n⁰-szám, tömegszám,
-elektronhéjak száma, külső (vegyérték-) elektronok száma ...
6. Kovalens kötés azonos atomok között
- H₂, Cl₂, O₂, N₂ molekulák szerkezet, az anyagok rövid jellemzése
7. Kovalens kötés különböző atomok között
-HCl , H₂O , NH₃ , CO₂ , CH₄ molekulák szerkezet, az anyagok rövid jellemzése
8. Ionkötés
MgO, NaCl szerkezet, az anyagok rövid jellemzése
9. Kémiaiilag tiszta anyagok jellemzése példákkal
-Elemek (fém, nemfém, nemesgáz)
-Vegyület (kovalens vegyület, ionvegyület)
A kémiai kötések fogalma
10. Joker
Szabadon választott tétel a fentiek közül

Minden tételhez tartozik egy kémiai számítás.

- oldatok töménysége, (Hány t%-os az oldat, melynek 200g-ja 10g oldott anyagot tartalmaz?)
- anyagmennyiség- tömeg- részecskeszám kapcsolata, (2mol nátrium tömege? $3 \cdot 10^{23}$ db hélium anyagmennyisége)

A kihúzott tétel első részén csak az aláhúzott szöveget találod majd, az alatta lévő fogalmakat nem tüntetem fel! Pl:

8. a) Ionkötés
- b) 10g sóból és 90g vízből készített oldat hány t%-os?

Sikeres felkészülést!

Marcsi néni