

1. Írd le az ionvegyületek oldódásakor tanultakat! (hidratáció, hidratált ion, elektrolitos disszociáció, elektrolit) Rajzzal szemléltess! Részletesen írd le a folyamat lejátmódását! 13p
2. Rajzold le az endoterm és az exoterm folyamatok energia-diagramját, és értelmezd azokat a hőváltozás szempontjából? 4p
3. Mi a reakciósebesség fogalma? Mitől függ? Hogyan csoportosítjuk a folyamatokat a sebességük alapján? 8p
4. Mi a bomlás? Példával szemléltess! 2p
5. Mi a helyettesítés? Példával szemléltess! 3p
6. Mi az egyirányú folyamat lényege? Sebesség-idő diagrammal ~~szólag~~ szemléltess! (A Zn és HCl reakció alapján) 6p
7. Hogyan oldódik a HCl vízben? Értelmezd a folyamatot! Jelöld a sav-bázis reakciót, és a sav-bázis párokat! Milyen az oldat kémhatása, és miért? 4p
8. Mit jelent az erős és gyenge sav kifejezés? Milyen jellemzői vannak az áramvezetésüknek? 6p
9. Mit tudn a pH-ról? Írd le a skálát is! 3p
10. Mi a közömlösítés fogalma? 1p