

2022 augustus examen

Examen theorie

1.
 - a) Elektronenconfiguratie geven van H Cl en O (O grondtoestand en aangeslagen toestand), ook valentie elektronen tekenen rond atoom
 - b) Zeggen of het covalente of ionische bindingen zijn in HCl en HClO₃ met uitleg over wat de valentie elektronen doen en deze 2 ook uittekenen, aanduiden of er datief covalente bindingen zijn
2. Evenwichtsreactie is gegeven en je kreeg 3 vragen waarvan je moest zeggen of het reactieproduct stijgt/daalt/niet veranderd wanneer volume vergroot wordt, temperatuur verlaagt etc en evenwichtsconstante geven
3. 10 meerkeuzevragen, altijd 1 over hoeveel elektronen en protonen er aanwezig zijn, formule om reductiepotentiaal te berekenen, reactie gegeven en zeggen welke een reductie of oxidatie ondergaat, 2 structuren gegeven en zeggen wat de oxidatietrap is, 2 structuren en zeggen welke het best oplosbaar is of welke polair of apolair is, ... (elke vraag is 0,5 punten, zonder giscorrectie)

Examen oefeningen

1. Naamgeving, in beide richtingen kunnen en ook kunnen splitsen in ionen, altijd 4 in totaal (4 punten)
2. Je krijgt een reactie, je moet zeggen wat voor type reactie het is, de reactie uitwerken in moleculaire vorm en aanduiden welke goed en slecht oplosbaar zijn (NH₄)₂CO₃ + KOH --> (4 punten)
3. Redoxreactie gegeven, meestal in basisch midden, volledig uitwerken, oxidatietrappen aanduiden, reductor en oxidator aanduiden en met pijl oxidatie en reductie aangeven met de uitgewisselde elektronen (5 punten)
4. Oefening op stoichiometrie, eerst berekenen hoeveel gram nodig is van bepaalde stof en aangeven welke in overmaat en welke in ondermaat aanwezig is, met gaswet berekenen hoeveel ml van die stof nodig is wanneer je bepaalde molariteit in bepaalde hoeveelheid ml hebt en daarna V% van de lucht gegeven en berekenen hoeveel ml lucht de hoeveelheid stof bevat die je eerder uitkwam (7 punten)

Revision #1

Created 27 August 2022 09:00:40 by Esth  e Van Rompaey

Updated 27 August 2022 09:18:39 by Esth  e Van Rompaey