

Vraag	Antwoord	Scores
38	maximumscore 2 Een voorbeeld van een juist antwoord is: Het koper vormt verbindingen (met stoffen uit de lucht en zweet), dus de massa neemt toe. - juiste uitleg - conclusie in overeenstemming met de gegeven uitleg	1 1
39	C	
40	maximumscore 3 Een juiste berekening leidt tot de uitkomst 7,4 (g). - berekening van de molecuulmassa van HCl: 1,0 (u) optellen bij 35,5 (u) - berekening van massaverhouding van HCl en CuCl: de berekende molecuulmassa van HCl vermenigvuldigen met 2 en delen door $4 \times 99,0$ (u) - berekening van het aantal gram HCl dat ontstaat: de berekende massaverhouding vermenigvuldigen met 40 (g)	1 1 1
41	maximumscore 1 zoutzuur	
42	maximumscore 2 Voorbeelden van een juist antwoord zijn: - Er komen chloride-ionen vrij (bij het ontstaan van de groene verbinding), die reageren tot meer/nieuw wit koperchloride. Het koperchloride reageert verder tot de groene verbinding (waarbij weer nieuwe chloride-ionen vrijkomen, etc.). De medaille wordt dus steeds groener. - Koper + chloride geeft wit (koperchloride) en wit reageert tot groen (en chloride), dus groen. - de gevormde chloride-ionen reageren tot wit koperchloride - koperchloride reageert tot de groene koperverbinding, dus groen	1 1

Hard water wordt zacht

43 A

44 A

45 A

Vraag	Antwoord	Scores
-------	----------	--------

46 maximumscore 2

Voorbeelden van manieren om de hardheid te verminderen:

- het water destilleren
- het water koken
- het water door een ionenwisselaar laten gaan
- een stof toevoegen die de calciumionen bindt

- een eerste juiste manier gegeven 1
- een tweede juiste manier gegeven 1

47 A

48 A

49 C

5 Aanleveren scores

Verwerk de scores van de alfabetisch eerste vijf kandidaten per examinator in de applicatie Wolf. Cito gebruikt deze gegevens voor de analyse van de examens. Om de gegevens voor dit doel met Cito uit te wisselen dient u ze uiterlijk op 28 mei te accorderen.

Ook na 28 mei kunt u nog tot en met 10 juni gegevens voor Cito accorderen. Deze gegevens worden niet meer meegenomen in de hierboven genoemde analyses, maar worden wel meegenomen bij het genereren van de groepsrapportage.

Na accordering voor Cito kunt u in Wolf de gegevens nog wijzigen om ze vervolgens vrij te geven voor het overleg met de externe corrector. Deze optie is relevant als u Wolf ook gebruikt voor uitwisseling van de gegevens met de externe corrector.

Tweede tijdvak

Ook in het tweede tijdvak wordt de normering mede gebaseerd op door kandidaten behaalde scores. Wissel te zijner tijd ook voor al uw tweede-tijdvak-kandidaten de scores uit met Cito via Wolf. Dit geldt **niet** voor de aangewezen vakken.

6 Bronvermeldingen

Alle afbeeldingen

Stichting Cito Instituut voor Toetsontwikkeling, 2026