

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

Kleurig kobalt

34	maximumscore 1 KOH	
35	C	
36	maximumscore 3 Een juiste berekening leidt tot de uitkomst: (5,0 × 58,9 : 182,9 =) 1,6 (gram).	
	• berekenen van de molecuulmassa van kobalt(II)nitraat: 182,9 (u)	1
	• bepalen van de massaverhouding kobalt in kobalt(II)nitraat: de massa van een kobaltion (58,9 (u)) delen door de molecuulmassa van kobalt(II)nitraat	1
	• berekenen van het aantal gram kobalt in 250 mL oplossing: de massaverhouding tussen kobalt en kobalt(II)nitraat vermenigvuldigen met 5,0 (gram)	1
37	maximumscore 2 2 = handeling 3 = waarneming 4 = handeling 5 = waarneming	
	indien vier begrippen juist	2
	indien drie of twee begrippen juist	1
	indien minder dan twee begrippen juist	0
38	maximumscore 1 Voorbeelden van een juist antwoord zijn: – De kleur verandert (van roodbruin/roze naar blauw/groen). – Er ontstaat een (blauw/groen) neerslag.	
39	maximumscore 3 $3 \text{Co}^{2+} + 2 \text{PO}_4^{3-} \rightarrow \text{Co}_3(\text{PO}_4)_2$	
	• Co^{2+} en PO_4^{3-} voor de pijl	1
	• $\text{Co}_3(\text{PO}_4)_2$ na de pijl	1
	• aantal deeltjes van elk element voor en na de pijl gelijk	1

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

40 C

41 maximumscore 1
natriumnitrat

42 maximumscore 3

	nitraationen	hydroxide ionen	fosfaationen
kobaltionen	g	s	s

per juist ingevulde letter

1