

NEORGANISKO VIELU PĀRVĒRTĪBU DAUDZVEIDĪBA

Uzdevums	Vērtēšanas kritēriji	Punkti
1.	Nosaka sāls ķīmisko formulu – 1 punkts	3
	Zina, kādi produkti veidojas, atšķaidītai skābei iedarbojoties ar metālu – 1 punkts	
	Nosaka nitrātu izmantošanu pēc to īpašībām – 1 punkts	
2.	Nosaka perioda numuru, kurā atrodas elements – 1 punkts	7
	Nosaka grupas numuru, kurā atrodas elements – 1 punkts	
	Nosaka atoma kodola lādiņu – 1 punkts	
	Nosaka enerģijas līmeņu skaitu atomā – 1 punkts	
	Nosaka elektronu skaitu atoma ārējā enerģijas līmenī – 1 punkts	
	Nosaka elementa augstāko oksidēšanas pakāpi – 1 punkts	
3.	Nosaka ķīmisko savienojumu klasei atbilstošu vielas formulu. Par katru formulu – 1 punkts	4
4.	Sastāda pārvērtību virkni pēc dotā teksta, izmantojot vielu formulas – 1 punkts	7
	Uzraksta pārvērtībām atbilstošus ķīmisko reakciju vienādojumus. Par katru vienādojumu – 1 punkts. Kopā 3 punkti	
	Nosaka ķīmisko reakciju pazīmes katrai pārvērtībai. Par katrā pārvērtībā pareizi noteiktu vismaz vienu pazīmi – 1 punkts. Kopā 3 punkti	
5.	Pēc ķīmiskās reakcijas vienādojuma nosaka ķīmiskās reakcijas veidu. Par katru piemēru – 1 punkts. Kopā 4 punkti	5
	Pēc dotajiem reakciju vienādojumiem sastāda pārvērtību virkni, izmantojot vielu formulas – 1 punkts	
6.	Nosaka metālu, analizējot tekstā doto informāciju – 1 punkts Atbildi pamato, izmantojot metālu aktivitātes rindu – 1 punkts	2
7	Uzraksta ķīmiskās reakcijas izejvielu un produktu ķīmiskās formulas alumīnija iedarbībai ar sālsskābi – 1 punkts Izvieta koeficientus ķīmiskās reakcijas vienādojumā – 1 punkts	2
Kopā		30