

VIELU OKSIDĒŠANĀS

Uzdeums	Vērtēšanas kritēriji	Punkti
1.	Zīna, piemērus ātrai un lēnai oksidēšanai – 1 punkts	5
	Zīna, kas ir oksidētājs – 1 punkts	
	Zīna, kas ir savienošanās reakcija – 1 punkts	
	Zīna vielas daudzuma un molmasas mērvienības – 1 punkts	
	Zīna, kas ir izejviela oksidēšanās reakcijās – 1 punkts	
2.	Pamato, vai shēma sastādīta, ievērojot masas nezūdamību – 1 punkts	3
	Papildina shēmu, lai vielu masas nezūdamība tiktu ievērota – 1 punkts	
	Uzraksta shēmai atbilstošu ķīmiskās reakcijas vienādojumu – 1 punkts	
3.	Izvieta koeficientus ķīmiskās reakcijas vienādojumā. Par katru ķīmiskās reakcijas vienādojumu – 1 punkts. Kopā 2 punkti	4
	Uzraksta vienkāršu vielu formulas pēc nosaukumiem – 1 punkts	
	Sastāda ķīmiskā savienojuma formulu pēc nosaukuma – 1 punkts	
4.	Shematiski attēlo elektronu pāreju – 1 punkts	2
	Nosaka oksidētāju un paskaidro atbildi – 1 punkts	
5.	Uzraksta skābekļa iegūšanas reakcijas izejvielas formulu – 1 punkts	8
	Paskaidro MnO ₂ izmantošanu eksperimentā – 1 punkts	
	Nosaka ķīmiskās reakcijas veidu, izmantojot informāciju – 1 punkts	
	Zīna skābekļa uzkrāšanas paņēmieni – 1 punkts	
	Paskaidro, skābekļa uzkrāšanas paņēmieni – 1 punkts	
	Zīna, kā pierādīt skābekli – 1 punkts	
	Apraksta novērojumus – 1 punkts	
Nosauc oksidēšanās procesu, kas sastopams dabā – 1 punkts		
6.	Aprēķina gāzes molmasu. Par katru piemēru – 1 punkts. Kopā 2 punkti	5
	Aprēķina gāzes masu – 1 punkts	
	Secina, ka gāzu masas ir vienādas – 1 punkts	
	Aprēķina gāzes daudzumu – 1 punkts	
7.	Vērtē līmeņos: Uzraksta vismaz 2 loģiskus teikumus, kas paskaidro vielas degšanu, izmantojot visus jēdzienus – 3 punkti	3
	Uzraksta vismaz 2 teikumus, kas paskaidro vielas degšanu, daļēji izmantojot jēdzienus – 2 punkti	
	Uzraksta nesaistītus teikumus, kas daļēji paskaidro vielas degšanu, izmantojot dažus dotos jēdzienus – 1 punkts	
	Uzraksta nesaistītus teikumus, kas nepaskaidro vielas degšanu – 0 punktu	
Kopā		30