

SKĀBES UN BĀZES – PRETSTATI ĶĪMIJĀ UN DZĪVĒ

Uzdevums	Vērtēšanas kritēriji	Punkti
1.	Zina, kas ir skābes, bāzes vai sārmī, sāļi, indikatorī. Par katru jēdzienu – 1 punkts	3
2.	Sastāda vielas ķīmisko formulu. Par katru formulu – 1 punkts. Kopā 3 punkti	6
	Uzraksta vielas nosaukumu. Par katru vielas nosaukumu – 1 punkts. Kopā 3 punkti	
3.	Uzraksta ķīmiskās reakcijas produktu formulas. Katram vienādojamam – 1 punkts. Kopā 2 punkti	4
	Novienādo ķīmiskās reakcijas vienādojumu. Par katru vienādojumu – 1 punkts. Kopā 2 punkti	
4.	Zina bīstamības simbola nozīmi. Par katru simbolu – 1 punkts. Kopā 2 punkti	5
	Uzraksta ieteikumu, kas jāievēro lietotājam, strādājot ar tīrīšanas līdzekļiem – 1 punkts	
	Nosauc piemēru, kur skābi vai bāzi izmanto sadzīvē – 1 punkts	
	Pamato atbildi, ņemot vērā vielas īpašības – 1 punkts	
5.	Aprēķina hidroksīda daudzumu – 1 punkts	4
	Aprēķina HCl daudzumu – 1 punkts	
	Lieto saskaņotas mērvienības – 1 punkts	
	Pamato, ka dotā bāze nevar neitralizēt visu HCl – 1 punkts	
6.	Vērtē līmeņos. Plāno loģiskus, secīgus darba gaitas soļus eksperimenta veikšanai, izmantojot visus piedāvātos darba piederumus – 3 punkti	3
	Plāno eksperimenta soļus darba veikšanai, taču ir secības kļūdas vai nav visu soļu, daļēji izmantojot piedāvātos darba piederumus – 2 punkti	
	Plāno atsevišķus, nesaistītus eksperimenta soļus – 1 punkts	
	Darba gaitu neplāno – 0 punktu	
7.	Nosaka šķīduma vīdi. Par katru piemēru – 1 punkts. Kopā 2 punkti	5
	Uzraksta ķīmiskās reakcijas vienādojumu CaO reakcijai ar ūdeni – 1 punkts	
	Paskaidro dedzināto kaļķu izmantošanas nozīmi – 1 punkts	
	Paskaidro pH skaitliskā vērtības izmaiņas – 1 punkts	
Kopā		30