

Vārds

uzvārds

klase

datums

SKĀBES UN BĀZES – PRETSTATI ĶĪMIJĀ UN DZĪVĒ

1. variants

1. uzdevums (3 punkti)

Atrodi atbilstošo jēdzienu, lai pabeigtu definīciju, un ieraksti attiecīgās atbildes burtu tabulā!

Burts	Definīcija
 ir ķīmiskie savienojumi, kas sastāv no metāliska elementa joniem un skābes atlikuma joniem.
 ir ūdenī šķīstošas bāzes.
 ir organiskas vielas, kuras maina krāsu skābā vai bāziskā vidē.

Jēdziens
A. Skābes
B. Sāļi
C. Sārmi
D. Indikatori

2. uzdevums (6 punkti)

No joniem: OH^- ; H^+ ; Fe^{3+} ; NO_3^- ; SO_4^{2-} ; Mg^{2+} , sastādi vienu skābes, vienu bāzes un vienu sāls ķīmisko formulu! Uzraksti vielu nosaukumu!

Skābes formula, nosaukums

Bāzes formula, nosaukums

Sāls formula, nosaukums

3. uzdevums (4 punkti)

Pabeidz ķīmisko reakciju vienādojumus!

a) $\text{LiOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$

b) $\text{KOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$

4. uzdevums (5 punkti)

Mājās atrodas skābes vai bāzes saturoši sadzīves ķīmijas līdzekļi. Tiem uz iepakojuma etiķetes atrodas bīstamības

simboli: a)  b) 

Par ko informē katrs bīstamības simbols?

a)

b)

Uzraksti vienu ieteikumu, kas jāievēro lietotājam, strādājot ar šiem tīrīšanas līdzekļiem!

Nosauc piemēru, kur skābi vai bāzi lieto sadzīvē, pamato atbildi ņemot vērā vielas īpašības!

