

Vārds

uzvārds

klase

datums

## ŪDENS CILVĒKA DZĪVĒ

### 1. variants

#### 1. uzdevums (5 punkti)

Izlasi jautājumus un pasvītro pareizo atbildi! Katram jautājumam ir tikai viena pareiza atbilde.

a) Kura jona klātbūtne nosaka ūdens cietību?

Na <sup>+</sup>	Ca <sup>2+</sup>	K <sup>+</sup>	Al <sup>3+</sup>
-----------------	------------------	----------------	------------------

b) Kura no dotajām vielām praktiski **nešķīst** ūdenī?

H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	CuSO <sub>4</sub>	Cu(OH) <sub>2</sub>	Ba(OH) <sub>2</sub>
--------------------------------	-------------------	---------------------	---------------------

c) Cik gramu NaNO<sub>3</sub> jāizšķīdina 100 gramos ūdens 10 °C temperatūrā, lai iegūtu **nepiesatinātu** šķīdumu?

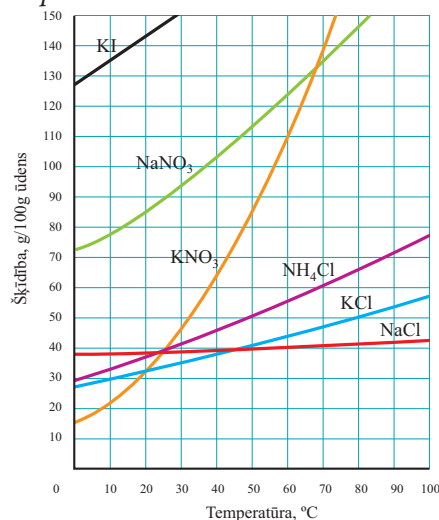
120	100	80	60
-----	-----	----	----

d) Kurai vielai ir vislielākā šķīdība ūdenī 60 °C temperatūrā?

KNO <sub>3</sub>	NaNO <sub>3</sub>	NaCl	KCl
------------------	-------------------	------	-----

e) Kāda ir tīra ūdens sasalšanas temperatūra?

-1 °C	-5 °C	0 °C	100 °C
-------	-------	------	--------



Sāļu šķīdības līknes

#### 2. uzdevums (2 punkti)

Sagrupē oksīdus Li<sub>2</sub>O, SO<sub>2</sub>, P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, CaO, ierakstot vielu formulas tabulā!

Metālisko elementu oksīdi	Nemetālisko elementu oksīdi

#### 3. uzdevums (4 punkti)

Nosaki, kurām vielām (H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, H<sub>2</sub>, Ba(OH)<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>) savstarpēji reaģējot, radīsies ūdens!

..... un .....

..... un .....

Uzraksti atbilstošos ķīmisko reakciju vienādojumus!

.....  
 .....

#### 4. uzdevums (1 punkts)

Cinka sulfāta šķīdumu izmanto farmācijā acu pilienu pagatavošanai. 10 grammi acu pilienu satur 0,025 gramu cinka sulfāta. Aprēķini cinka sulfāta masas daļu ārstniecības līdzeklī!

--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

