

ZADACI IZ PROVERE TAČNOSTI REZULTATA ANALIZE

1. Izračunati koncentraciju Na^+ -jona u mg/dm^3 , na osnovu rezultata analize uz pretpostavku da su sve koncentracije tačno određene i da u vodi nema drugih jona.

Rezultati analize prirodne vode prikazani su u sledećoj tabeli.

KATJONI	$c(\text{mg/dm}^3)$	ANJONI	$c(\text{mg/dm}^3)$
Ca^{2+}	61,1	HCO_3^-	219,6
Mg^{2+}	13,7	SO_4^{2-}	46,5
Na^+	?	Cl^-	17,9
Σ katjona		Σ anjona	

2. Rezultati analize prirodne vode prikazani su u sledećoj tabeli.

KATJONI	$c(\text{mg/dm}^3)$	ANJONI	$c(\text{mg/dm}^3)$
Ca^{2+}	244,8	HCO_3^-	878,4
Mg^{2+}	55,40	SO_4^{2-}	188,2
Na^+	82,80	Cl^-	73,84

Izračunati: a) koncentracije jona u mmol/dm^3 i meq/dm^3 ; b) proveriti da li su svi joni dokazani i određeni u analizi. Koje soli su prisutne u vodi?

3. Rezultati analize prirodne vode koja podseća na „Rosu”, prikazani su u sledećoj tabeli.

KATJONI	$c(\text{mg/dm}^3)$	ANJONI	$c(\text{mg/dm}^3)$
Ca^{2+}	11,21	HCO_3^-	43,00
Mg^{2+}	0,97	SO_4^{2-}	4,20
Na^+	2,70	NO_3^-	1,57
K^+	?	Cl^-	1,24

Izračunati masenu koncentracije K^+ -jona (u mg/dm^3), uz uslov da su svi joni dokazani i tačno određeni.

4. Rezultati analize prirodne vode prikazani su u sledećoj tabeli.

SOLI	$c(\text{meq/dm}^3)$	SOLI	$c(\text{meq/dm}^3)$
$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$	0,4837	CaSO_4	0,0195
NaHCO_3	0,1170	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$	0,0253
KHCO_3	0,1043	CaCl_2	0,0309
MgSO_4	0,0680		

Izračunati koncentracije svih jona u meq/dm^3 i mmol/dm^3 .