

Oldhatóság - eredmények

1. $[\text{Mg}^{2+}] = 3,162 \cdot 10^{-3} \text{ mol/dm}^3$
 $[\text{CO}_3^{2-}] = 3,162 \cdot 10^{-3} \text{ mol/dm}^3$
 $L = 1,0 \cdot 10^{-5} (\text{mol/dm}^3)^2$
2. $[\text{Pb}^{2+}] = 0,027 \text{ mol/dm}^3$
 $[\text{Br}^-] = 0,054 \text{ mol/dm}^3$
 $L = 7,87 \cdot 10^{-5} (\text{mol/dm}^3)^3$
3. $[\text{Zn}^{2+}] = 1,71 \cdot 10^{-6} \text{ mol/dm}^3$
 $[\text{OH}^-] = 3,42 \cdot 10^{-6} \text{ mol/dm}^3$
 $L = 2,00 \cdot 10^{-17} (\text{mol/dm}^3)^3$
4. $[\text{Ag}^+] = 3,18 \cdot 10^{-2} \text{ mol/dm}^3$
 $[\text{SO}_4^{2-}] = 1,59 \cdot 10^{-2} \text{ mol/dm}^3$
 $L = 1,61 \cdot 10^{-5} (\text{mol/dm}^3)^3$
5. $[\text{Ba}^{2+}] = 1,036 \cdot 10^{-5} \text{ mol/dm}^3$
 $[\text{SO}_4^{2-}] = 1,036 \cdot 10^{-5} \text{ mol/dm}^3$
 $L = 1,07 \cdot 10^{-10} (\text{mol/dm}^3)^2$
6. $L = 1,58 \cdot 10^{-14} (\text{mol/dm}^3)^3$
7. $L = 5,62 \cdot 10^{-6} (\text{mol/dm}^3)^3$
8. $n = 9,434 \cdot 10^{-5} \text{ mol}$
9. $n = 7,518 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$
10. $m = 31,94 \text{ mg}$
11. a kalcium-hidroxid lúgosabb
12. a vas(II)-hidroxid lúgosabb
13. a) $m = 1,815 \cdot 10^{-3} \text{ g}$
b) $m = 2,296 \cdot 10^{-7} \text{ g}$
c) $m = 2,296 \cdot 10^{-7} \text{ g}$
d) $m = 2,260 \cdot 10^{-4} \text{ g}$
14. a) $m = 8,250 \cdot 10^{-5} \text{ g}$
b) $m = 3,619 \cdot 10^{-10} \text{ g}$
c) $m = 1,810 \cdot 10^{-10} \text{ g}$
d) $m = 1,450 \cdot 10^{-6} \text{ g}$