

МИНИСТАРСТВО ПРОСВЕТЕ РЕПУБЛИКЕ СРБИЈЕ

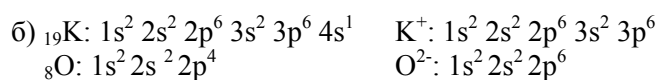
РЕГИОНАЛНИ ЦЕНТРИ ЗА ТАЛЕНТЕ РЕПУБЛИКЕ СРБИЈЕ

РЕПУБЛИЧКО ТАКМИЧЕЊЕ ТАЛЕНТОВАНИХ УЧЕНИКА СРЕДЊИХ ШКОЛА, ПО
НАСТАВНИМ ПРЕДМЕТИМА, РЕПУБЛИКЕ СРБИЈЕ, 26. МАЈ 2024.

РЕШЕЊЕ ТЕСТА ИЗ ХЕМИЈЕ

СРЕДЊА ШКОЛА, ПРВИ РАЗРЕД

1. а) $Z = 14$ и $Z = 32$



2. в) H_3PO_4

3. б) Једињења код којих се јавља водонична веза имају ниже температуре кључања од очекиваних

4. $\text{CaCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$

5. Брзина се повећа два пута.

6. в) KBr , HCl , NaOH , HNO_3

7. в) наведена промена неће утицати на положај равнотеже

8. $K = 4,167 \text{ dm}^3 \text{ mol}^{-1}$, $c_o(\text{SO}_2) = 0,06 \text{ mol dm}^{-3}$, $c_o(\text{O}_2) = 0,07 \text{ mol dm}^{-3}$

9. $3,6 \cdot 10^{22}$ атома кисеоника

10. 0,308%

11. $9,3 \text{ cm}^3 \text{ H}_2\text{SO}_4$ и $92,8 \text{ g H}_2\text{O}$

12. 2,392 g

13. 48,5 g

14. г) Cs ($Z = 55$)

15. $-0,0372 \text{ }^\circ\text{C}$