1. Le reactif du groupe analytique № I selon la classification acido-base est: {le reactif du groupe n’existe pas}
2. Des cation du sodium on detecte en utilisant par la reaction avec: {K[Sb(OH)6]}
3. Des cations du sodium on detecte en utilisant la reaction avec: {Zn(UO2)3(CH3COO)8}
4. Des cations du potassium on detecte en utilisant la reaction avec: {Na2Pb[Cu(NO2)6]}
5. Des cations de potassium on detecte en utilisant la reaction avec: {Na3[Co(NO2)6]}
6. Des cations de potassium on detecte en utilisant la reaction avec: {NaHC4H4O6}
7. La reaction du detection des cations NH4+ on fait avec: {NAOH}
8. Les sels volatils du potassium teignent la flamme en: { la couleur violet}
9. Les sels volatiles du sodium colorent la flamme du bruleur a gaz en: { la couleur jaune}
10. La reaction pour la detection des cations du sodium avec K[Sb(OH)6] on fait en: { milieu neutre}
11. La reaction pour la detection des cations du sodium avec Zn(UO2)3(CH3COO)8 on fait en: { milieu acide acetique}
12. La reaction pour la detection des cations du potassium avec Na3[Co(NO2)6] on fait en: { milieu neutre}
13. La reaction pour la detection des cations du potassium avec NaHC4H4O6 on fait en: {milieu neutre}
14. La reaction pour la detection des cations du potassium avec Na2Pb[Cu(NO2)6] on fait en: {milieu neutre}
15. La somme des coefficients stoechiometriques dans l’equation de reaction К+ + Na3[Co(NO2)6] → ... est egal a: {6}
16. Reactif specifique pour la detection des cations NH4+ est: {NaOH}
17. La couleur du NaZn(UO2)3(CH3COO)9 est: {jaune}