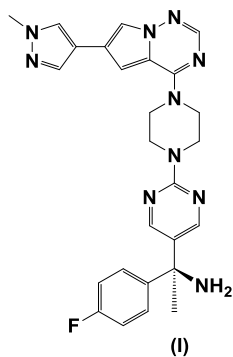
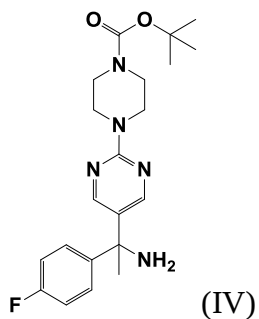


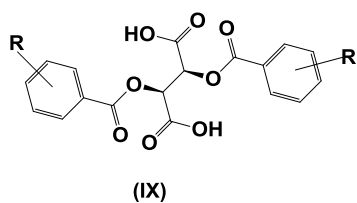
1. Спосіб одержання авапритинібу (I):



який відрізняється тим, що сполуку формули (IV)

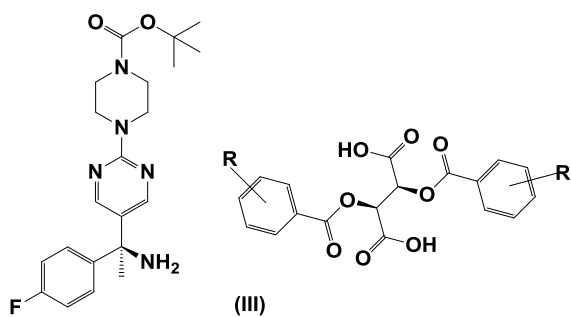


приводять у взаємодію зі сполукою формули (IX)

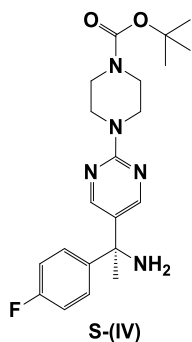


де R означає гідроген або метильну групу в о-, м- або п-положенні, і потім:

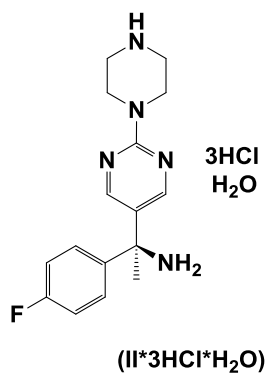
а) одержану сполуку формули (III)



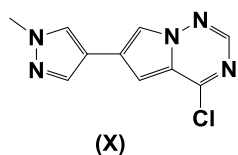
відокремлюють і приводять у взаємодію з лугом,
одержану таким чином сполуку формули S-(IV)



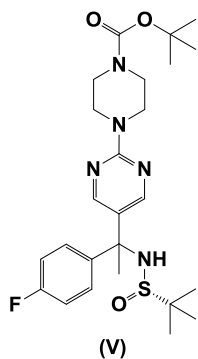
відокремлюють і приводять у взаємодію з концентрованою хлористоводневою кислотою, або
 б) одержану сполуку формули (III) відокремлюють і приводять у взаємодію з концентрованою хлористоводневою кислотою;
 одержану таким чином сполуку (II*3HCl*H₂O)



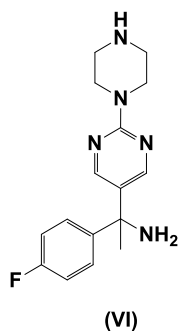
відокремлюють, після чого продукт стадії а) або б) приводять у взаємодію зі сполукою формули (X)



2. Спосіб за п. 1, який **відрізняється** тим, що сполуку (IV) одержують шляхом видалення трет-бутилсульфінільної групи зі сполуки формули (V)



або шляхом реакції сполуки (VI)



з ди-трет-бутилдикарбонатом.

3. Спосіб за п. 2, який **відрізняється** тим, що сполуку формули (IV) одержують шляхом реакції розчину сполуки формули (V) в органічному розчиннику з 1-6 еквівалентами, переважно з 1,5-2 еквівалентами сильної кислоти.

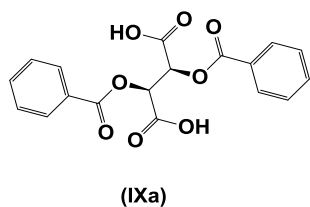
4. Спосіб за п. 3, який **відрізняється** тим, що сполуку формули (IV) одержують шляхом реакції розчину сполуки формули (V) у тетрагідрофурані з 1,5-2 еквівалентами концентрованої хлористоводневої кислоти.

5. Спосіб за п. 2, який **відрізняється** тим, що сполуку формули (IV) одержують шляхом реакції розчину сполуки формули (VI) в органічному розчиннику з органічним розчином ди-трет-бутилдикарбонату.

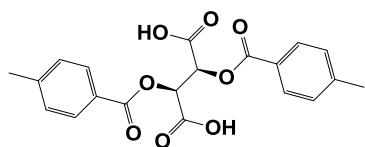
6. Спосіб за п. 5, який **відрізняється** тим, що сполуку формули (IV) одержують шляхом реакції розчину сполуки формули (VI) у тетрагідрофурані з розчином ди-трет-бутилдикарбонату в тетрагідрофурані, у присутності поглинача кислоти.

7. Спосіб за п. 1, який **відрізняється** тим, що розчин сполуки формули (IV) в C₁-C₄ аліфатичному спирті, переважно етанолі, приводять у взаємодію з розчином, який містить еквімолярну або малу надлишкову кількість сполуки формули (IX), розчиненої в C₁-C₄ аліфатичному спирті, переважно етанолі.

8. Спосіб за п. 1, який **відрізняється** тим, що сполуку формули (IV) приводять у взаємодію зі сполукою формули (IXa)

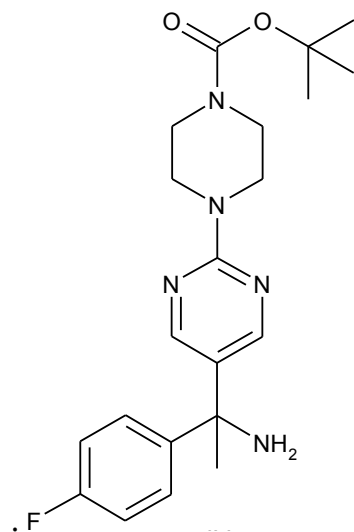


9. Спосіб за п. 1, який **відрізняється** тим, що сполуку формули (IV) приводять у взаємодію зі сполукою формули (IXb)



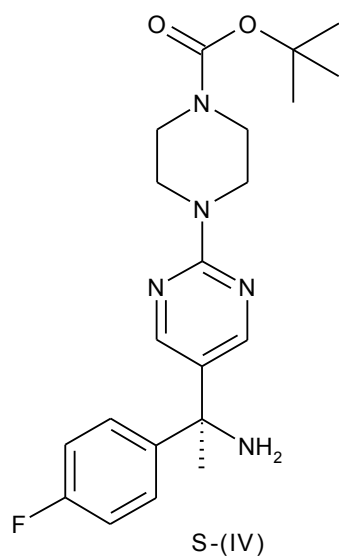
(IXb)

10. Сполука формули (IV):



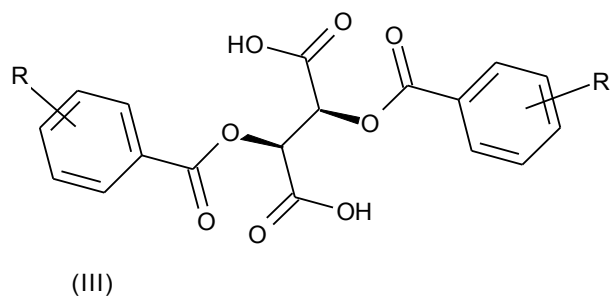
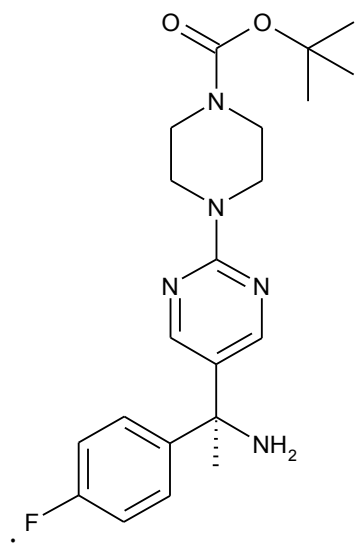
(IV).

11. Сполука за п. 10, де сполука формули (IV) являє собою S-енантіомер формули (IV) (S-(IV)):

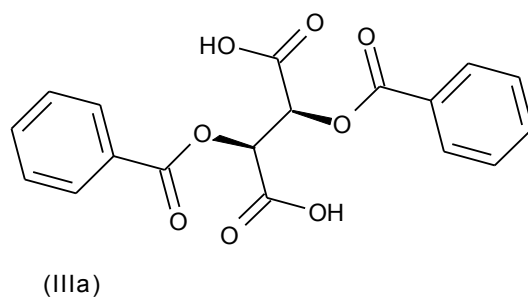
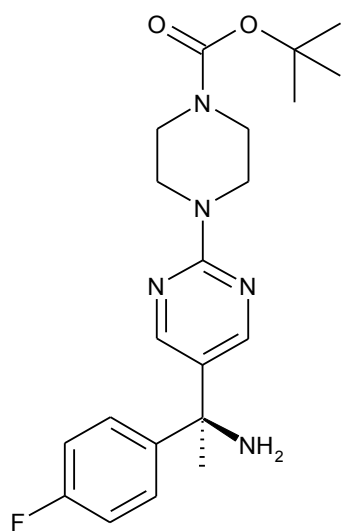


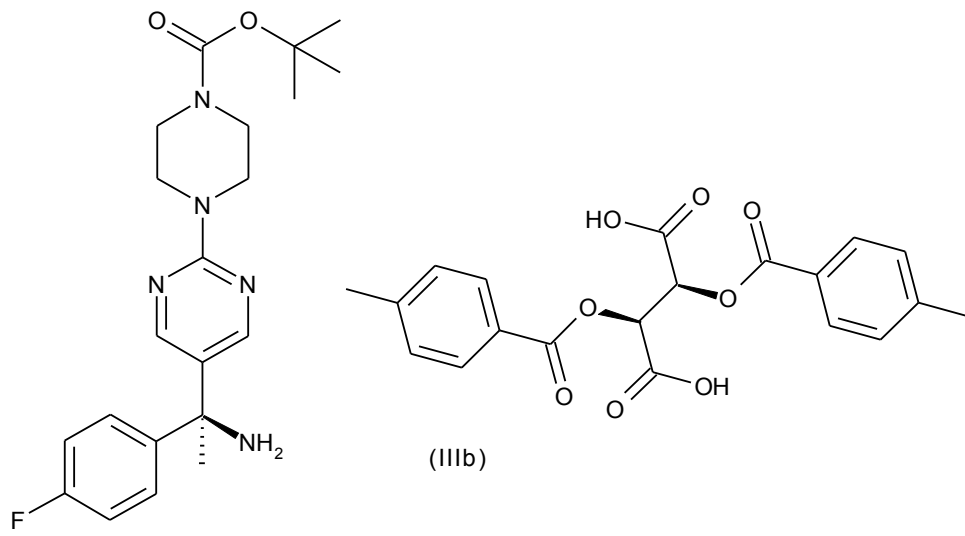
S-(IV)

12. Сполука формули (III), де R означає гідроген або метильну групу в о-, м- або п-положенні:

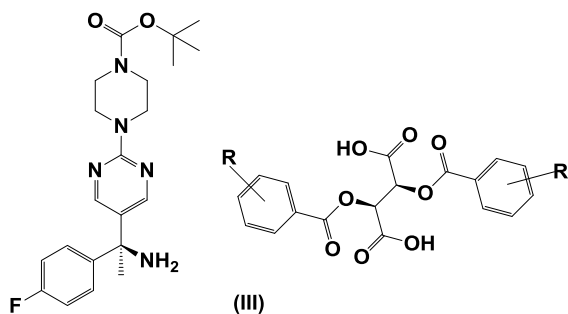


13. Сполука за п. 12, де R являє собою гідроген (IIIa) або метильну групу в п-положенні (IIIb):

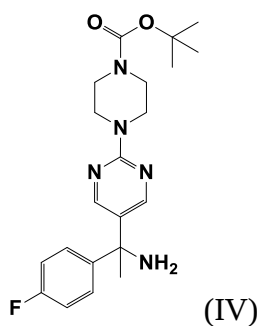




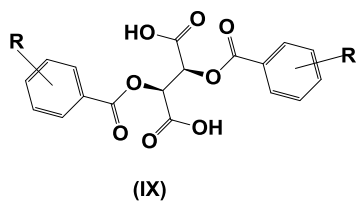
14. Спосіб одержання сполуки (III)



який **відрізняється** тим, що сполуку (IV)



приводять у взаємодію зі сполукою (IX)

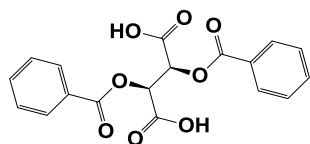


де R являє собою Н або метил в о-, м- або п-положенні,
і після цього відокремлюють одержану сполуку (III).

15. Спосіб за п. 14, який **відрізняється** тим, що розчин сполуки формули (IV) в С₁-С₄ аліфатичному спирті, переважно етанолі, приводять у взаємодію з розчином, який містить

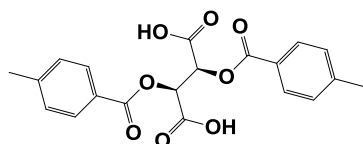
еквімолярну або малу надлишкову кількість сполуки формули (IX), розчиненої в C₁-C₄ аліфатичному спирті, переважно етанолі.

16. Спосіб за п. 14 або 15, який **відрізняється** тим, що сполуку формули (IV) приводять у взаємодію зі сполукою формули (IXa)



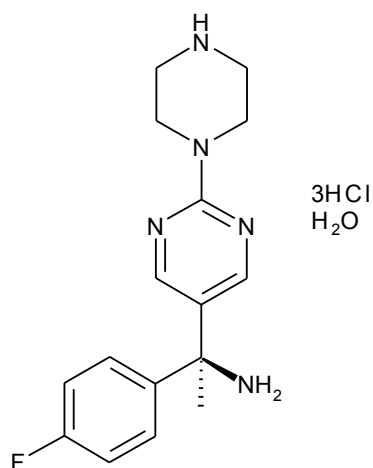
(IXa)

17. Спосіб за п. 14 або 15, який **відрізняється** тим, що сполуку формули (IV) приводять у взаємодію зі сполукою формули (IXb)



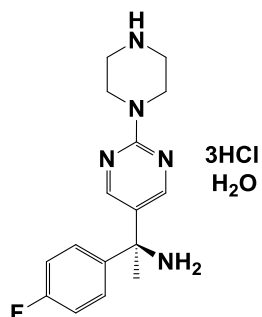
(IXb)

18. Сполука формули (II*3HCl*H₂O):



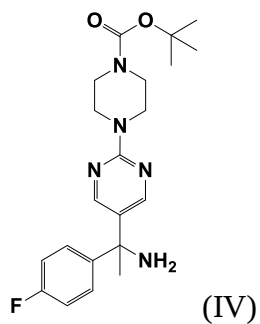
(II*3HCl*H₂O)

19. Спосіб одержання сполуки формули (II*3HCl*H₂O)

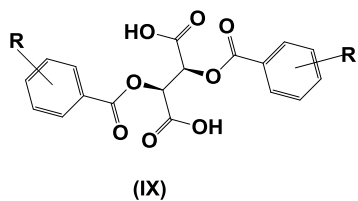


(II*3HCl*H₂O),

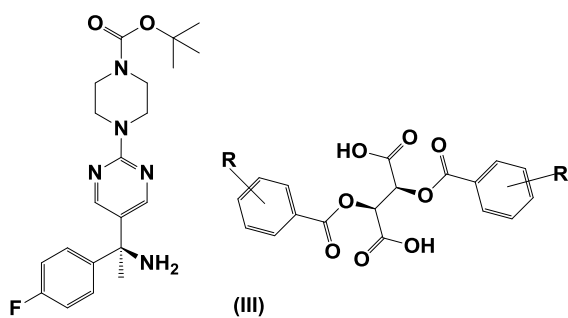
який **відрізняється** тим, що сполуку формули (IV)



приводять у взаємодію зі сполукою формули (IX)



у якій R означає Н або метильну групу в о-, м- або п-положенні;
одержану сполуку формули (III)



відокремлюють, після чого розчиняють в органічному розчиннику і приводять у взаємодію з концентрованою хлористоводневою кислотою;

одержану сполуку формули (II*3HCl*H₂O) відокремлюють.

20. Спосіб за п. 19, який **відрізняється** тим, що органічний розчинник являє собою тетрагідрофуран.