

киной, обладает активностью примерно на 40% больше активности акрихина (атебрина).

9-(α -диэтиламино- δ -пентил)-аминоакридин (I). Из 9-хлоракридина и α -диэтиламино- δ -пентиламина; основание (гидрат с 1,5 мол. H_2O), т. пл. 83°; дихлоргидрат т. пл. 213° (содержит 1,5 мол. H_2O).

Анализ гидрата — основания

0,2438 г. вещ.; 0,0187 г H_2O (65° над P_2O_5).

0,2382 г. вещ.; 0,0181 г H_2O (65° над P_2O_5).

7,021 мг. вещ.; 0,735 мл N_2 (743 мм, 21°).

6,330 мг. вещ.; 0,676 мл N_2 (744 мм, 23°).

Найдено %: H_2O 7,62, 7,59; N 11,88, 12,05.

Для $C_{22}H_{29}N_3 \cdot 1,5 H_2O$ вычислено %: H_2O 7,45; N 11,60.

Анализ дихлоргидрата

0,1193 г. вещ.; 0,0072 г H_2O (сушка при 130°).

0,1501 г. вещ.; 0,0091 г H_2O (сушка при 130°).

0,3974 г. вещ.; 0,2663 г AgCl.

0,4365 г. вещ.; 0,2898 г AgCl.

Найдено %: H_2O 6,03, 6,06; ионного Cl 16,57; 16,34.

Для $C_{22}H_{29}N_3 \cdot 2HCl \cdot 1,5 H_2O$ вычислено %: H_2O 6,20, ионного Cl 16,32.

4-хлор-9-(α -диэтиламино- δ -пентил)-аминоакридин (II). Из 4-9-дихлоракридина и α -диэтил-амино- δ -пентиламина; дихлоргидрат т. пл. 196—197°.

Анализ дихлоргидрата

7,369 мг. вещ.; 0,620 мл N_2 (747 мм, 17°).

0,2456 г. вещ.; 0,1555 г AgCl.

Найдено %: N 9,69, ионного Cl 15,66.

Для $C_{22}H_{28}N_3Cl \cdot 2HCl$ вычислено %: N 9,49, ионного Cl 16,02.

3-хлор-9-(α -диэтиламино- δ -пентил)-аминоакридин (III). Из 3, 9-дихлоракридина и α -диэтиламино- δ -пентиламина; дихлоргидрат т. пл. 234—235°.

2-хлор-9-(α -диэтиламино- δ -пентил)-аминоакридин (IV). Из 2, 9-дихлоракридина (т. пл. 145°) и α -диэтиламино- δ -пентиламина; дихлоргидрат т. пл. 164—166°⁽³⁾.

1-хлор-9-(α -диэтиламино- δ -пентил)-аминоакридин (V). Из 1,9-дихлоракридина (т. пл. 105—106°) и α -диэтиламино- δ -пентиламина. Дихлоргидрат, т. пл. 219—220° ($2H_2O$).

3,021 мг. вещ.; 0,237 мл N_2 (746 мм, 22°).

3,030 мг. вещ.; 0,238 мл N_2 (746 мм, 21°).

0,5351 г. вещ.; 0,0412 г H_2O (сушка при 120°).

Найдено %: N 8,91; 8,95, H_2O 7,69.

Для $C_{22}H_{28}N_3Cl \cdot 2HCl \cdot 2H_2O$ вычислено %: N 8,77, H_2O 7,59.

В веществе, высушенном до постоянного веса, был определен ионный хлор.

0,2603 г. вещ.; 0,1646 г AgCl.

Найдено %: ионного Cl 15,61.

Для $C_{22}H_{28}N_3Cl \cdot 2HCl$ вычислено %: ионного Cl 16,02.

Институт малярии и медицинской паразитологии
Академии медицинских наук СССР

Поступило
12 IX 1946

ЦИТИРОВАННАЯ ЛИТЕРАТУРА

¹ H. Mauss, Medizin u. Chemie, 4,60 (1942). ² К. С. Топчиев, В. Н. Ставровская и А. Ф. Бехли, ЖПХ (1946); Герм. пат. 571449, С 1933, I 3969, ³ Англ. пат. 441007, С 1936, I 4466.