
АЛЮМІНІЮ ОКСИД БЕЗВОДНИЙ ДЛЯ ГОМЕОПАТИЧНИХ ПРЕПАРАТІВ

Aluminii oxidum anhydricum ad
praeparationes homeopathicas

*ALUMINIUM OXIDE ANHYDROUS FOR
HOMOEOPATHIC PREPARATIONS*

Al₂O₃
[1344-28-1]

М.м. 102.0

Вміст: не менше 97.0 % і не більше 103.0 % (прожарена речовина).

ВЛАСТИВОСТІ

Опис. Кристалічний порошок білого кольору.

Розчинність. Практично нерозчинний у воді, етанолі (96 %) і концентрованих кислотах.

ІДЕНТИФІКАЦІЯ

0.10 г алюмінію оксиду безводного змішують у срібному тиглі з 5 г *калію гідроксиду Р*, прожарюють до повного розплавлення. Залишок охолоджують і розчиняють у 50 мл *води Р*. Нейтралізують *хлористоводневою кислотою Р*. Одержаний розчин дає реакцію на алюміній (2.3.1).

ВИПРОБУВАННЯ

Розчин S. 1.25 г алюмінію оксиду безводного розчиняють у 7.5 мл *хлористоводневої кислоти Р*, нагріваючи на водяній бані, доводять *водою дистильованою Р* до 50 мл і фільтрують.

Лужні домішки. 1.0 г алюмінію оксиду безводного розчиняють у *воді*, *вільній від вуглецю діоксиду Р* і доводять тим самим розчинником до 20 мл. Струшують, потім фільтрують. До 10 мл фільтрату додають 0.1 мл *фенолфталеїну розчину Р*. З'являється рожеве забарвлення, яке зникає у разі додавання 0.3 мл *0.1 М хлористоводневої кислоти*.

Хлориди (2.4.4). Не більше 1 %.

0.1 г алюмінію оксиду безводного розчиняють під час нагрівання у 10 мл *азотної кислоти розведеної Р*, доводять *водою Р* до 100 мл і фільтрують. 5 мл одержаного розчину доводять *водою Р* до 15 мл.

Сульфати (2.4.13). Не більше 1 %.