

8- LABORATORIYA ISHI

Turli eritmalarda sulfat ioni borligini aniqlash

1. To'rtta probirkaning birinchisida H_2SO_4 , ikkinchisiga Na_2SO_4 , uchin-
chisiga CuSO_4 va to'rtinchisiga aluminiy sulfat eritmalaridan 2—3 *ml*
dan quying.
2. Eritmalarning har biri ustiga 1—2 *ml* dan BaCl_2 eritmasidan quying.
3. Har bir probirkada sodir bo'lgan o'zgarishlarni kuzating. Reaksiya
tenglamalarini yozing.