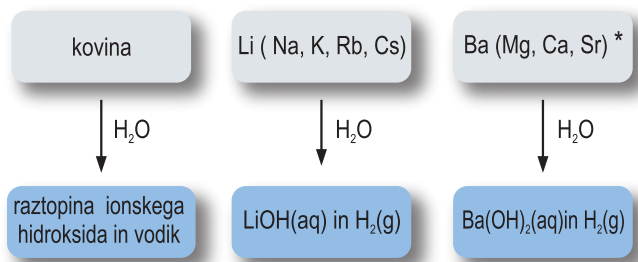




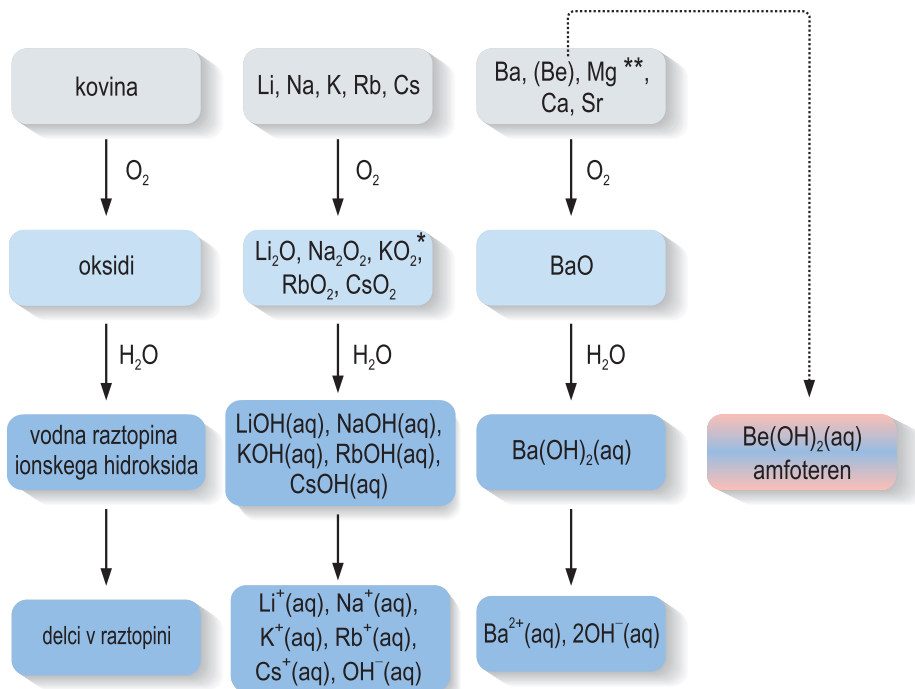
S1 Reakcije elementov 1. in 2. skupine z vodo



* Berilij z vodo ne reagira.



S2 Reakcije elementov 1. in 2. skupine s kisikom ter nastalih spojin z vodo

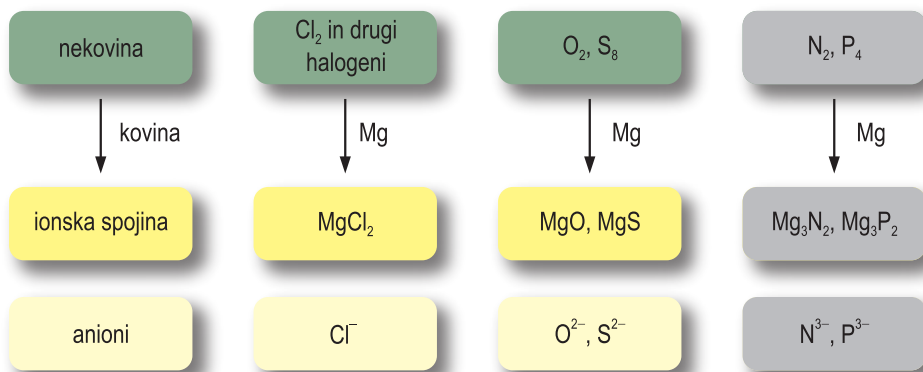


* Pri alkalijskih kovinah nastane pri litiju oksid, pri natriju peroksid in pri kaliju, rubidiju in ceziju superoksid.

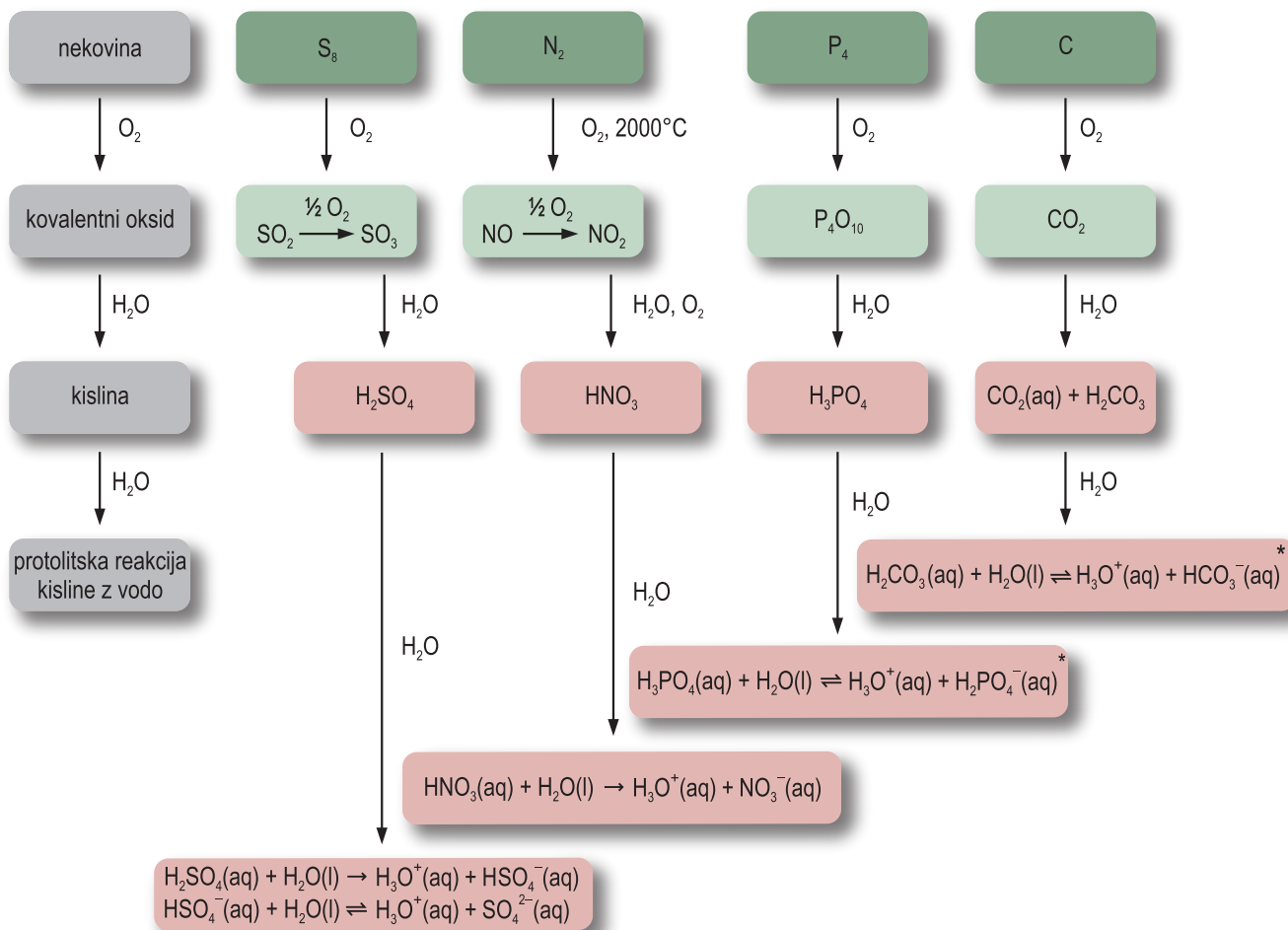
** Magnezijev hidroksid je slabo topen.



S3 Reakcije elementov 15., 16. in 17. skupine s kovinami



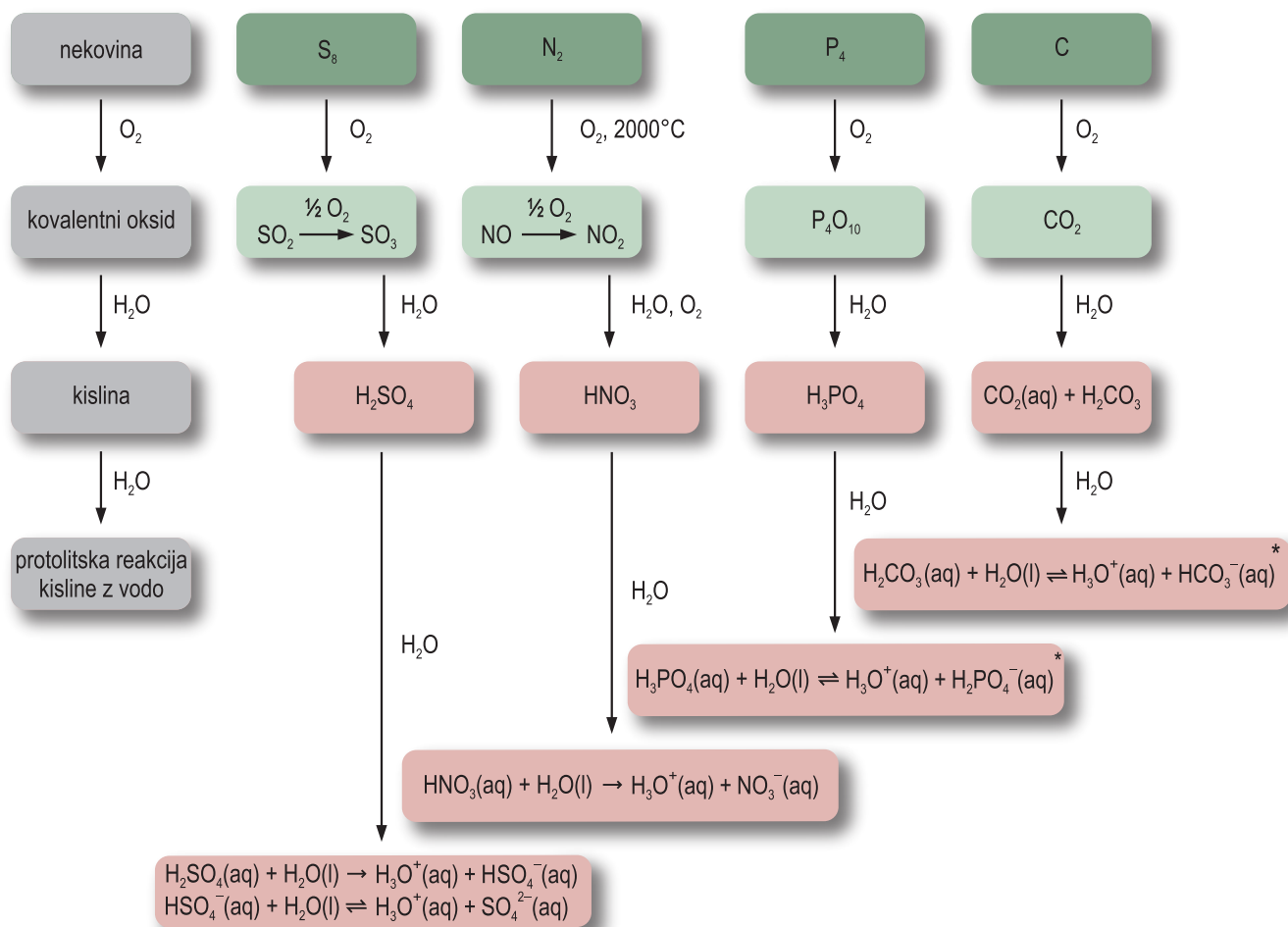
S4 Reakcije elementov 14., 15., 16. in 17. skupine s kisikom in njihovih oksidov z vodo



* Navedene so samo tiste protolitske reakcije, ki prispevajo h kislosti raztopin kislin.



S5 Reakcije elementov 15., 16. in 17. skupine z vodikom in njihovih hidridov z vodo



* Navedene so samo tiste protolitske reakcije, ki prispevajo h kislosti raztopin kislin.



S6 Reakcije aluminija

