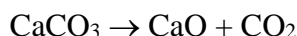


Výpočty z chemických rovnic – úlohy k procvičení

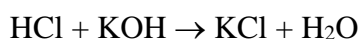
1. Kolik g chloridu zinečnatého vznikne vhozením 8 g zinku do kyseliny chlorovodíkové?



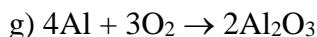
2. Kolik g oxidu vápenatého vznikne spálením 14 g uhličitanu vápenatého? (7,84 g)



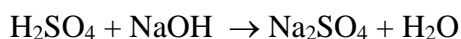
3. Kolik g chloridu draselného vznikne při neutralizaci 15 g kyseliny chlorovodíkové? (31,3 g)



4. Kolik g kyslíku je potřeba na úplné spálení 648 g práškového hliníku na oxid hlinitý? (576 g)



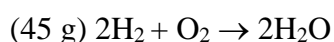
5. Kolik g vody vznikne při neutralizaci 14 g kyseliny sírové hydroxidem sodným? (5,14 g)



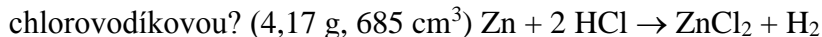
6. Kolik g vody vznikne při neutralizaci 50 g hydroxidu sodného kyselinou chlorovodíkovou?



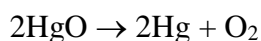
7. V reaktoru je 60 g kyslíku a 5 g vodíku. Kolik g vody vznikne při explozi této směsi?



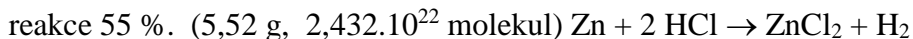
8. Kolik g chloridu zinečnatého a kolik cm^3 vodíku vznikne reakcí 2 g zinku s kyselinou chlorovodíkovou? (4,17 g, 685 cm^3)



9. Kolik g rtuti a kolik dm^3 kyslíku vznikne rozkladem 108 g HgO ? (100,27 g, 5,41 dm^3)



10. Kolik g ZnCl_2 a kolik molekul vodíku vznikne při reakci 4,8 g Zn s HCl, je-li výtěžek reakce 55 %. (5,52 g, $2,432 \cdot 10^{22}$ molekul)



11. Kolik gramů dusičnanu měďnatého vznikne rozpuštěním 0,24 mol mědi ve zředěné kyselině dusičné? (45,1 g)

