

I.A Hádanka

Doplňte tabulku (6+2+2)

Do skleněné vany s čirou kapalnou látkou (A) přidáme několik kapek čiré kapaliny (B). Stříbrolesklý, měkký, velmi reaktivní kov (C) reaguje prudce s kapalinou ve skleněné vaně za vzniku silné zásady (D), jejíž přítomnost se projeví fialově-červeným zbarvením kapaliny. Zároveň se vyvíjí hořlavý bezbarvý plyn (E). Napište rovnici této chemické reakce.

A	
B	
C	
D	
E	
F	



Jakou funkci má látka (B)?

Co se stane, když do kapaliny po skončení reakce přidáme silnou kyselinu, např. HCl?

Sůl tohoto kovu (C) a kyseliny (F) se používá jako změkčovač vody, hydrogensůl jako kypřicí přísada do pečiva.



Zapište rovnici reakci: (10)

draslíku s vodou



tepelný rozklad dusičnanu draselného na dusitan draselný a ?



tepelný rozklad jedlé sody



rozklad dusičnanu draselného na oxid draselný, kyslík a dusík



pohlčení oxidu uhličitého hydroxidem sodným

