



Pracovný list 4

Meno:

Trieda

1. Do prázdneho štvorčeka krížikom vyznačte správnu odpoveď.

Ktoré z nasledujúcich chemických rovníc predstavujú neutralizačné reakcie?

$\text{KOH}(aq) + \text{HCl}(aq) \rightarrow \text{H}_2\text{O}(l) + \text{KCl}(aq)$

$2\text{Na}(s) + 2\text{H}_2\text{O}(l) \rightarrow 2\text{NaOH}(aq) + \text{H}_2(g)$

$\text{CH}_4(g) + 2\text{O}_2(g) \rightarrow \text{CO}_2(g) + 2\text{H}_2\text{O}(l)$

$2\text{LiOH}(aq) + \text{H}_2\text{SO}_4(aq) \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}(l) + \text{Li}_2\text{SO}_4(aq)$

vratná	nevratná
<input type="radio"/>	<input type="radio"/> Reakcia prebieha prakticky až do konca.
<input type="radio"/>	<input type="radio"/> Pre túto reakciu používame obojstrannú šípku v rovnici.
<input type="radio"/>	<input type="radio"/> Pre túto reakciu nepoužívame obojstrannú šípku v rovnici.
<input type="radio"/>	<input type="radio"/> Reakcia neprebieha až do konca; získaná zmes obsahuje aj reaktanty, aj produkty.

Spomedzi nasledujúcich príkladov označte, ktoré rovnice zodpovedajú endotermickým a ktoré exotermickým reakciám.

exotermická reakcia	<input type="radio"/>	<input type="radio"/> $2\text{H}_2(g) + \text{O}_2(g) \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}(l) + \text{energia}$
		<input type="radio"/> $\text{CaCO}_3(s) + \text{energia} \rightarrow \text{CaO}(s) + \text{CO}_2(g)$
		<input type="radio"/> $\text{Na}(s) + \text{H}_2\text{O}(l) \rightarrow \text{NaOH}(aq) + \text{H}_2(g) + \text{energia}$
endotermická reakcia	<input type="radio"/>	<input type="radio"/> $\text{C}(s) + \text{H}_2\text{O}(l) + \text{energia} \rightarrow \text{CO}(g) + \text{H}_2(g)$