

Spalování vodíku H ₂							
2	H ₂	+	1	O ₂	→	2	H ₂ O
2	kmol H ₂		1	kmol O ₂		2	kmol H ₂ O
2*	22,4		1*	22,4		2*	22,4
kmol H ₂	m ³ H ₂ /kmol H ₂		kmol O ₂	m ³ O ₂ /kmol O ₂		kmol H ₂ O	m ³ H ₂ O/kmol H ₂ O
	44,8			22,4			44,8
	m ³ H ₂			m ³ O ₂			m ³ H ₂ O
2*	2		1*	(2*16)		2*	(2*1)+16
kmol H ₂	kg H ₂ /kmol H ₂		kmol O ₂	kg O ₂ /kmol O ₂		kmol H ₂ O	kg H ₂ O/kmol H ₂ O
	4			32			36
	kg H ₂			kg O ₂			kg H ₂ O

Spalování metanu CH ₄										
1	CH ₄	+	2	O ₂	→	1	CO ₂	+	2	H ₂ O
1	kmol CH ₄		2	kmol O ₂		1	kmol CO ₂		2	kmol H ₂ O
1*	22,4		2*	22,4		1*	22,4		2*	22,4
kmol CH ₄	m ³ CH ₄ /kmol CH ₄		kmol O ₂	m ³ O ₂ /kmol O ₂		kmol CO ₂	m ³ CO ₂ /kmol CO ₂		kmol H ₂ O	m ³ H ₂ O/kmol H ₂ O
	22,4			44,8			22,4			44,8
	m ³ CH ₄			m ³ O ₂			m ³ CO ₂			m ³ H ₂ O
1*	(12+(4*1))		2*	(2*16)		1*	(12+(2*16))		2*	((2*1)+16)
kmol CH ₄	kg CH ₄ /kmol CH ₄		kmol O ₂	kg O ₂ /kmol O ₂		kmol CO ₂	kg CO ₂ /kmol CO ₂		kmol H ₂ O	kg H ₂ O/kmol H ₂ O
	16			64			44			36
	kg CH ₄			kg O ₂			kg CO ₂			kg H ₂ O

Spalování etanu C ₂ H ₆										
1	C ₂ H ₆	+	3,5	O ₂	→	2	CO ₂	+	3	H ₂ O
1	kmol C ₂ H ₆		3,5	kmol O ₂		2	kmol CO ₂		3	kmol H ₂ O
1*	22,4		3,5*	22,4		2*	22,4		3*	22,4
kmol C ₂ H ₆	m ³ C ₂ H ₆ /kmol C ₂ H ₆		kmol O ₂	m ³ O ₂ /kmol O ₂		kmol CO ₂	m ³ CO ₂ /kmol CO ₂		kmol H ₂ O	m ³ H ₂ O/kmol H ₂ O
	22,4			78,4			44,8			67,2
	m ³ C ₂ H ₆			m ³ O ₂			m ³ CO ₂			m ³ H ₂ O
1*	((2*12)+(6*1))		3,5*	(2*16)		2*	(12+(2*16))		3*	((2*1)+16)
kmol C ₂ H ₆	kg C ₂ H ₆ /kmol C ₂ H ₆		kmol O ₂	kg O ₂ /kmol O ₂		kmol CO ₂	kg CO ₂ /kmol CO ₂		kmol H ₂ O	kg H ₂ O/kmol H ₂ O
	30			112			88			54
	kg C ₂ H ₆			kg O ₂			kg CO ₂			kg H ₂ O

Spalování propanu C ₃ H ₈										
1	C ₃ H ₈	+	5	O ₂	→	3	CO ₂	+	4	H ₂ O
1	kmol C ₃ H ₈		5	kmol O ₂		3	kmol CO ₂		4	kmol H ₂ O
1*	22,4		5*	22,4		3*	22,4		4*	22,4
kmol C ₃ H ₈	m ³ C ₃ H ₈ /kmol C ₃ H ₈		kmol O ₂	m ³ O ₂ /kmol O ₂		kmol CO ₂	m ³ CO ₂ /kmol CO ₂		kmol H ₂ O	m ³ H ₂ O/kmol H ₂ O
	22,4			112			67,2			89,6
	m ³ C ₃ H ₈			m ³ O ₂			m ³ CO ₂			m ³ H ₂ O
1*	((3*12)+(8*1))		5*	(2*16)		3*	(12+(2*16))		4*	((2*1)+16)
kmol C ₃ H ₈	kg C ₃ H ₈ /kmol C ₃ H ₈		kmol O ₂	kg O ₂ /kmol O ₂		kmol CO ₂	kg CO ₂ /kmol CO ₂		kmol H ₂ O	kg H ₂ O/kmol H ₂ O
	44			160			132			72
	kg C ₃ H ₈			kg O ₂			kg CO ₂			kg H ₂ O

Spalování C _x H _y										
1	C _x H _y	+	(x + y/4)	O ₂	→	x	CO ₂	+	y/2	H ₂ O
1	kmol C _x H _y		(x + y/4)	kmol O ₂		x	kmol CO ₂		y/2	kmol H ₂ O
1*	22,4		(x + y/4) *	22,4		x *	22,4		y/2 *	22,4
kmol C _x H _y	m ³ C _x H _y /kmol C _x H _y		kmol O ₂	m ³ O ₂ /kmol O ₂		kmol CO ₂	m ³ CO ₂ /kmol CO ₂		kmol H ₂ O	m ³ H ₂ O/kmol H ₂ O
	m ³ C _x H _y			m ³ O ₂			m ³ CO ₂			m ³ H ₂ O
1*	((x*12)+(y*1))		(x + y/4) *	(2*16)		x *	(12+(2*16))		y/2 *	((2*1)+16)
kmol C _x H _y	kg C _x H _y /kmol C _x H _y		kmol O ₂	kg O ₂ /kmol O ₂		kmol CO ₂	kg CO ₂ /kmol CO ₂		kmol H ₂ O	kg H ₂ O/kmol H ₂ O
	kg C _x H _y			kg O ₂			kg CO ₂			kg H ₂ O