

Spalování síry S

	S	+	1	O ₂	→	1	SO ₂
1			1			1	
kmol S			kmol O ₂			kmol SO ₂	
			1*	22,4		1*	22,4
			kmol O ₂	m ³ O ₂ /kmol O ₂		kmol SO ₂	m ³ SO ₂ /kmol SO ₂
				22,4			22,4
				m ³ O ₂			m ³ SO ₂
1*	32		1*	(2*16)		1*	(32+(2*16))
kmol S	kg S/kmol S		kmol O ₂	kg O ₂ /kmol O ₂		kmol SO ₂	kg SO ₂ /kmol SO ₂
	32			32			64
	kg S			kg O ₂			kg SO ₂

Spalování vodíku H₂

	H ₂	+	1	O ₂	→	2	H ₂ O
2			1			2	
kmol H ₂			kmol O ₂			kmol H ₂ O	
			1*	22,4		2*	22,4
			kmol O ₂	m ³ O ₂ /kmol O ₂		kmol H ₂ O	m ³ H ₂ O/kmol H ₂ O
				22,4			44,8
				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 uhlíku C

	C	+	1	O ₂	→	1	CO ₂
1			1			1	
kmol C			kmol O ₂			kmol CO ₂	
			1*	22,4		1*	22,4
			kmol O ₂	m ³ O ₂ /kmol O ₂		kmol CO ₂	m ³ CO ₂ /kmol CO ₂
				22,4			22,4
				m ³ O ₂			m ³ CO ₂
1*	12		1*	(2*16)		1*	(12+(2*16))
kmol C	kg C/kmol C		kmol O ₂	kg O ₂ /kmol O ₂		kmol CO ₂	kg CO ₂ /kmol CO ₂
	12			32			44
	kg C			kg O ₂			kg CO ₂