

KLÍČ SPRÁVNÝCH ŘEŠENÍ

CHEMIE

Kód testu: CHM0D11C0T05

	Celkem	Uzavřených	Otevřených
Počet úloh	33	24	9

Úloha	Správné řešení	Body
1	B	2
2		max. 3 b.
2.1	polárně kovalentní	3 podúlohy 3 b.
2.2	nepolárně kovalentní	2 podúlohy 2 b.
2.3	iontová	1 podúloha 1 b.
		0 podúloh 0 b.
3	B	2
4		max. 3 b.
4.1	E	3 podúlohy 3 b.
4.2	C	2 podúlohy 2 b.
4.3	B	1 podúloha 0 b.
		0 podúloh 0 b.
5	C	2
6	C	2
7	B	2
8	A	2
9	D	2
10		max. 3 b.
10.1	D	3 podúlohy 3 b.
10.2	C	2 podúlohy 2 b.
10.3	A	1 podúloha 0 b.
		0 podúloh 0 b.
11	B	2
12		max. 3 b.
12.1	FeSO ₄	3 podúlohy 3 b.
12.2	(NH ₄) ₂ Fe(SO ₄) ₂	2 podúlohy 2 b.
12.3	K ₄ [Fe(CN) ₆]	1 podúloha 1 b.
		0 podúloh 0 b.
13	7 568 dm ³ a ekvivalentní vyjádření	2

Maturitní zkouška 2011 - podzimní termín

Úloha	Správné řešení	Body
14		max. 4 b.
14.1	$2 K + 2 H_2O \rightarrow 2 KOH + H_2$	max. 2 b.
14.2	$Ca + 2 H_2O \rightarrow Ca(OH)_2 + H_2$	max. 2 b.
15	A	2
16	D	2
17		max. 4 b.
17.1	$2 KI + Br_2 \rightarrow 2 KBr + I_2$	max. 2 b.
17.2	$2 KBrO_3 + I_2 \rightarrow 2 KIO_3 + Br_2$	max. 2 b.
18	A	2
19	Q = - 100 982,5 kJ nebo teplo 100 982,5 kJ	2
20	D	2
21		max. 3 b.
21.1	katalyzátor	1
21.2	aldehyd (ethanal), kyselina octová (ethanová)	max. 2 b.
22	C	2
23	D	2
24	C	2
25	A	2
26		max. 3 b.
26.1	C	3 podúlohy 3 b.
26.2	A	2 podúlohy 2 b.
26.3	E	1 podúloha 0 b.
		0 podúloh 0 b.
27	A	2
28	A	2
29		max. 3 b.
29.1	kyselina mléčná, kyselina trichloroctová	max. 2 b.
29.2	ftalanhydrid	1
30	D	2
31	I., II., V.	2
32	A	2
33	D	2
CELKEM		77 bodů

Obsah klíče správných řešení je chráněn autorskými právy. Jakékoli jeho užití, jakož i užití jakékoli jeho části pro komerční účely či pro jejich přímou i nepřímou podporu bez předchozího explicitního písemného souhlasu CERMATu bude ve smyslu obecně závazných právních norem považováno za porušení autorských práv.