

Problemi preparatori Olimpiadi della Chimica

Problema 1		
	Risposte	punti
(a)	$2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$	1
(b)	massa di idrogeno = 80 t massa di ossigeno = 638 t	1 1
(c)	Volume di idrogeno = 1470 m^3 Volume di ossigeno = 538 m^3 Capacità totale del serbatoio = 2010 m^3 <i>2 punti se la capacità totale è corretta. Se incorretta, attribuire 1 punto per il volume corretto di H_2 e O_2</i>	2
(d)	$- 9769 \text{ kJ mol}^{-1}$	1
(e)	2.6 MJ ($2.6 \times 10^9 \text{ kJ}$) <i>Non penalizzare se indicato il segno -; assegnare 1 punto per la procedura corretta nonostante la risposta finale sia sbagliata</i>	2

8 punti