

11.8.இயற் & வேதிச்சமநிலை

Δn_g காண்க

(எண்ணால் பூர்த்தி செய்க+ அல்லது - குறியுடன்)

(எ.கா -2,+2,-1,0 என)

மாணவர் பெயர்:

வ.எ	வினைகள்	Δn_g பூர்த்தி செய்க
1.	$\text{PCl}_{5(g)} \leftrightarrow \text{PCl}_{3(g)} + \text{Cl}_{2(g)}$	
2.	$\text{N}_{2(g)} + 3\text{H}_{2(g)} \leftrightarrow 2\text{NH}_{3(g)}$	
3.	$\text{N}_2\text{O}_{4(g)} \leftrightarrow 2\text{NO}_{2(g)}$	

4.	$2\text{SO}_{2(g)} + \text{O}_{2(g)} \rightleftharpoons 2\text{SO}_{3(g)}$	
5.	$2\text{CO}_{(g)} \rightleftharpoons \text{CO}_{2(g)} + \text{C}_{(s)}$	
6.	$\text{CaCO}_{3(s)} \rightleftharpoons \text{CaO}_{(s)} + \text{CO}_{2(g)}$	
7.	$\text{N}_{2(g)} + 2\text{O}_{2(g)} \rightleftharpoons 2\text{NO}_{2(g)}$	
8.	$\text{N}_{2(g)} + \text{O}_{2(g)} \rightleftharpoons 2\text{NO}_{(g)}$	
9.	$2\text{NO}_{(g)} + \text{O}_{2(g)} \rightleftharpoons 2\text{NO}_{2(g)}$	
10.	$\text{H}_{2(g)} + \text{I}_{2(g)} \rightleftharpoons 2\text{HI}_{(g)}$	
11.	$\text{SO}_{2(g)} + \text{NO}_{2(g)} \rightleftharpoons \text{SO}_{3(g)} + \text{NO}_{(g)}$	

12.	$2\text{SO}_{3(g)} \leftrightarrow 2\text{SO}_{2(g)} + \text{O}_{2(g)}$	
13.	$\text{CO}_{2(g)} + \text{H}_2\text{O}(\ell) \leftrightarrow \text{H}_2\text{CO}_3(\ell)$	
14.	$\text{SrCO}_{3(s)} \leftrightarrow \text{SrO}_{(s)} + \text{CO}_{2(g)}$	
15.	$4\text{NO}_{(g)} + 6\text{H}_2\text{O}_{(g)} \leftrightarrow 4\text{NH}_{3(g)} + 5\text{O}_{2(g)}$	