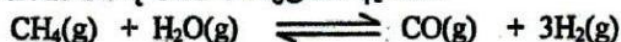


පිටිය- 15

පහත ප්‍රශ්නවලට පිළිතුරු ලියන්න

- (01) $H_2(g)$ කාර්මිකව නිපදවා ගැනීමේ දී වගුරු වායුව හුමාලය මගින් පාහිකව ඔක්සිකරණය කිරීමේ ක්‍රමයක් භාවිතා කරයි. එහි දී පහත සමතුලිතය ඇතිවේ.



$\text{CH}_4(\text{g})$ හා $\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ මවුලය බැගින් නියත පරිමා භාජනයක 25°C මිශ්‍ර කර ඉහත සමතුලිතය ඇතිවීමට ඉඩ හරින ලදී. 25°C ට අදාළ තාප රසායනික දත්ත කීපයක් පහත දී ඇත.

ද්‍රව්‍යය	$\Delta G_f^\ominus / \text{kJ mol}^{-1}$	$S^\ominus / \text{kJ mol}^{-1} \text{K}^{-1}$
$\text{CH}_4(\text{g})$	-50	186
$\text{H}_2\text{O}(\text{g})$	-229	188
$\text{CO}(\text{g})$	-137	198
$\text{H}_2(\text{g})$	0	130

- (i) 25°C දී ඉහත ප්‍රතික්‍රියාවට අදාළ ΔG° ගණනය කරන්න.
- (ii) 25°C දී එම ප්‍රතික්‍රියාවට අදාළ ΔS° ගණනය කරන්න.
- (iii) එහයින් ඉහත ප්‍රතික්‍රියාව සඳහා ΔH° ගණනය කරන්න.
- (iv) ඉහත ප්‍රතික්‍රියාව දී ඇති දිශාව ස්වයංසිද්ධව සිදු වේද? ස්වයංසිද්ධ නොවන දිශාවට ප්‍රතික්‍රියාව ස්වයංසිද්ධ කරවීම සඳහා කිසියම් $T(K)$ උෂ්ණත්වයට වඩා රත් කළයුතු නම් T හි අගය ගණනය කරන්න.
- (02) පහත පරිවර්තනය සිදුකළ හැකි ආකාරය දක්වන්න. අවශ්‍ය ප්‍රතික්‍රියක හා ප්‍රතිකාරක තත්ව උචිත ස්ථානවල පැහැදිලිව සඳහන් කළ යුතුය.
- සැ.යු. ඔබේ යෝජිත සංශ්ලේෂක ක්‍රමය අනවශ්‍ය ලෙස දීර්ඝ වේ නම් ඔබට උපරිම ලකුණු නොලැබේ.
- (පියවර 7 කට වඩා අඩුවිය යුතුය.)



- (03) A නම් සංයෝගයක 47.4% කාබන් ද, 2.63% හයිඩ්‍රජන් ද, 18.4% නයිට්‍රජන් ද ඉතිරිය ඔක්සිජන් ද වේ. A හි සාපේක්ෂ අණුක ස්කන්ධය 150 පමණ වේ. (C - 12, N - 14, H - 1, O - 16)
- A හි ආණුහවික සූත්‍රය සොයන්න.
 - A හි අණුක සූත්‍රය සොයන්න.
 - A ද්වි ආදේශිත බෙන්සීන් සංයෝගයක් නම් A සඳහා පැවතිය හැකි ව්‍යුහ අඳින්න.