QUESTION

Déterminer la réaction dont l'entropie de réaction standard est positive

a)
$$N_2(g) + 3H_2(g) \rightarrow 2NH_3(g)$$

b)
$$H_2(g) + \frac{1}{2}O_2(g) \rightarrow H_2O(1)$$

c)
$$N_2O_4(g) \rightarrow 2NO_2(g)$$

QUESTION

Déterminer la réaction dont l'entropie de réaction standard est positive

a)
$$N_2(g) + 3H_2(g) \rightarrow 2NH_3(g)$$

b)
$$H_2(g) + \frac{1}{2}O_2(g) \rightarrow H_2O(1)$$

$$(c) N_2O_4(g) \rightarrow 2NO_2(g)$$

Augmentation du nombre de molécules de gaz lors de la réaction