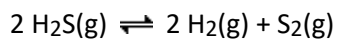
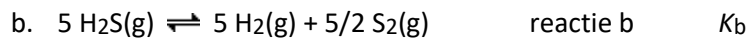
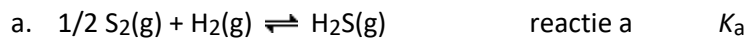


Bij een bepaalde temperatuur is $K_c = 1,6 \cdot 10^{-2}$ voor de volgende evenwichtsreactie:



Bereken K_c voor volgende evenwichten



Oplossing

a

Wat moeten we doen met de oorspronkelijke reactie om reactie a te verkrijgen?

De oorspronkelijke reactie omkeren en delen door 2.

Hoe groot is K_a dan?

$$K_{c_a} = \frac{1}{\sqrt{K_c}} = \frac{1}{\sqrt{1,6 \cdot 10^{-2}}} = 7,9$$

b

Wat moeten we doen met de oorspronkelijke reactie om reactie b te verkrijgen?

De oorspronkelijke reactie vermenigvuldigen met 5/2.

Hoe groot is K_b dan?

$$K_{c_b} = K_c^{\left(\frac{5}{2}\right)} = \left(1,6 \cdot 10^{-2}\right)^{2,5} = 3,2 \cdot 10^{-5}$$