

A. ASESMEN FORMATIF

1. Nitrogen monoksida (NO) adalah gas tidak berwarna dan tidak berbau. Gas ini bisa berasal dari banyak hal, dua diantaranya adalah pembakaran sampah dan kendaraan. Nitrogen monoksida (NO) adalah senyawa kimia oksigen dan nitrogen yang terbentuk dari hasil pembakaran pada suhu tinggi, terutama pembakaran bahan bakar, seperti minyak bumi, solar, gas, dan bahan organik. NO merupakan gas berbahaya yang dapat mengganggu sistem pernafasan dengan menurunkan fungsi paru, serta melemahkan sistem pernafasan paru. Pembakaran gas NO dapat berlangsung secara reversible, dengan reaksi

Agar jumlah gas NO yang dihasilkan maksimal, maka tindakan yang diperlukan adalah...

2. Berikut ini adalah faktor-faktor yang mempengaruhi kesetimbangan suatu reaksi reversibel, pilihlah jawaban yang dianggap benar untuk factor yang mempengaruhi kesetimbangan (jawaban boleh lebih dari satu)

- a) Konsentrasi
- b) Temperature
- c) Tekanan
- d) Katalis
- e) Harga Kc dan Kp
- f) Kesetimbangan dinamis
- g) Volume
- h) Luas permukaan

3. Perhatikan reaksi berikut!

- a. $\text{S(aq)} + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{SO}_2(\text{g})$
- b. $\text{H}_2(\text{g}) + \text{I}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{HI}(\text{g})$
- c. $2\text{SO}_3(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{SO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g})$
- d. $\text{C(aq)} + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}_2(\text{g})$
- e. $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NH}_3(\text{g})$

Diantara persamaan reaksi kesetimbangan diatas, yang akan bergeser ke kanan jika tekanan diperbesar, yaitu . . .