

Chương 4. PHẢN ỨNG OXI HOÁ – KHỬ

Bài 17

PHẢN ỨNG OXI HOÁ – KHỬ

4.1. Câu đúng : 2.

Câu sai : 1, 3, 4.

4.2. Đáp án B.

4.3. a) $\overset{+6}{\text{SO}}_3 \rightarrow \overset{+6}{\text{H}_2\text{SO}}_4$: không có phản ứng oxi hoá – khử.

b) $\overset{+6}{\text{H}_2\text{SO}}_4 \rightarrow \overset{+4}{\text{SO}}_2$: có phản ứng oxi hoá – khử.

c) $\overset{+5}{\text{HNO}}_3 \rightarrow \overset{+4}{\text{NO}}_2$: có phản ứng oxi hoá – khử.

d) $\overset{+5}{\text{KClO}}_3 \rightarrow \overset{+7}{\text{KClO}}_4$: có phản ứng oxi hoá – khử.

e) $\overset{+5}{\text{KNO}}_3 \rightarrow \overset{+3}{\text{KNO}}_2$: có phản ứng oxi hoá – khử.

g) $\overset{+2}{\text{FeCl}}_2 \rightarrow \overset{+3}{\text{FeCl}}_3$: có phản ứng oxi hoá – khử.

4.4. Đáp án B.

4.5. – Đốt cháy nhiên liệu :

+ Đốt than : $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$

+ Đốt khí tự nhiên : $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

+ Đốt gaz (bếp gaz, bật lửa gaz) : $2\text{C}_4\text{H}_{10} + 13\text{O}_2 \rightarrow 8\text{CO}_2 + 10\text{H}_2\text{O}$

– Sự hô hấp, sự quang hợp, sự han gỉ, sự thổi rửa, sự nổ...

4.6. Đáp án D.

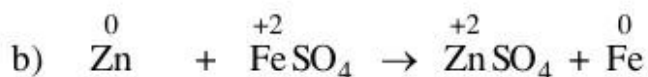
4.7. Đáp án A.

4.8. Đáp án D.

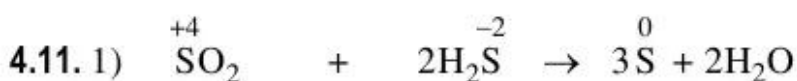
4.9. Đáp án B.



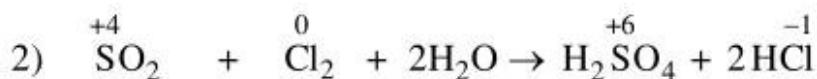
Chất khử Chất oxi hoá



Chất khử Chất oxi hoá



Chất oxi hoá Chất khử



Chất khử Chất oxi hoá

Ở (1) SO_2 đóng vai trò chất oxi hoá.

Ở (2) SO_2 đóng vai trò chất khử.

