

BÀI 4 (TRANG 86 SGK HÓA 10):

Dấu hiện để nhận biết một phản ứng oxi hóa – khử:

- A. Tạo ra chất kết tủa.
- B. Tạo ra chất khí.
- C. Có sự thay đổi màu sắc của các chất.
- D. Có sự thay đổi số oxi hóa của một hay một số nguyên tố.

→Chọn đáp án đúng.

Đáp án:

D - Đúng.

Phương pháp giải:

Để trả lời các dạng câu hỏi liên quan đến phân loại phản ứng hóa học như bài 4 trang 86 SGK Hóa 10, các em cần ôn tập lại kiến thức về phân loại phản ứng hóa học vô cơ chúng tôi đã biên soạn sẵn phía dưới, mời các em tham khảo.

Lý thuyết phân loại phản ứng trong hóa học vô cơ

Đối với bài thi trắc nghiệm yêu cầu học sinh cần có kỹ năng đọc và giải đề nhanh nhất, để cải thiện tốc độ với các câu hỏi trắc nghiệm lý thuyết các em cần nắm vững kiến thức các bài.

I. Phản ứng có sự thay đổi số oxi hóa và phản ứng không có sự thay đổi số oxi hóa

1. Phản ứng hoá hợp

Trong phản ứng hoá hợp. số oxi hoá của các nguyên tố **có thể thay đổi** hoặc **không** thay đổi.

2. Phản ứng phân huỷ

Trong phản ứng phân huỷ. số oxi hoá của các nguyên tố **có thể thay đổi** hoặc **không** thay đổi.

3. Phản ứng thế

Trong hoá học vô cơ, phản ứng thế **luôn có sự thay đổi** số oxi hoá của các nguyên tố.

4. Phản ứng trao đổi

Trong phản ứng trao đổi, số oxi hoá của các nguyên tố **không thay đổi**.

II - Kết luận

Dựa vào sự thay đổi số oxi hoá, có thể chia phản ứng hoá học thành **hai loại** :

a) Phản ứng hoá học có sự **thay đổi số oxi hoá** là phản ứng **oxi hoá - khử**.

Các phản ứng **thế**, một số phản ứng hoá hợp và một số phản ứng phân huỷ thuộc loại phản ứng hoá học này.

b) Phản ứng hoá học **không có sự thay đổi số oxi hoá**, không phải là phản ứng oxi hoá - khử.

Các phản ứng **trao đổi**, một số phản ứng **hoá hợp** và một số phản ứng phân huỷ thuộc loại phản ứng