

Họ và tên sinh viên: Nguyễn Minh Phương Lớp: CH 2021
Môn: Kiểm soát khí thải phương tiện - Đề thi học phần.
Tờ số: 1 Tổng số tờ: 3

Câu 1: Nêu tác hại của các chất ô nhiễm trong khí thải của động cơ đốt trong đối với môi trường.

Trả lời:

(1) Thay đổi nhiệt độ khí quyển.

Các chất ô nhiễm gây hiệu ứng nhà kính, ảnh hưởng đến quá trình cân bằng nhiệt của bầu khí quyển, nhất là CO₂.

Với tốc độ gia tăng nồng độ khí carbonic trong bầu khí quyển như hiện nay, người ta dự đoán vào khoảng giữa thế kỷ 22, nồng độ carbonic có thể tăng lên gấp đôi.

⇒ Nhiệt độ bầu khí quyển tăng lên từ 2-3°C

Làm thay đổi chỉ số mưa gió và sa mạc hóa bề mặt trái đất.
Một phần băng ở vùng Bắc cực và Nam cực sẽ tan làm tăng chiều cao mực nước biển.

(2) Ảnh hưởng đến sinh thái.

Nguy cơ làm già tăng sự suy thoái lớp ozone ở thường tăng khí quyển khi có sự gia tăng NO_x, làm tăng tia cực tím.

Tia cực tím gây ung thư da, gây đột biến sinh học, sinh ra các vi trùng, bệnh lỵ.

Mặt khác, các chất khí có tính acidic như SO₂, NO₂ bị oxy hóa thành axit sulfuric, axit nitric hòa tan trong mưa, trong sương mù,... làm hủy hoại thảm thực vật trên mặt đất và gây ăn mòn các công trình kim loại

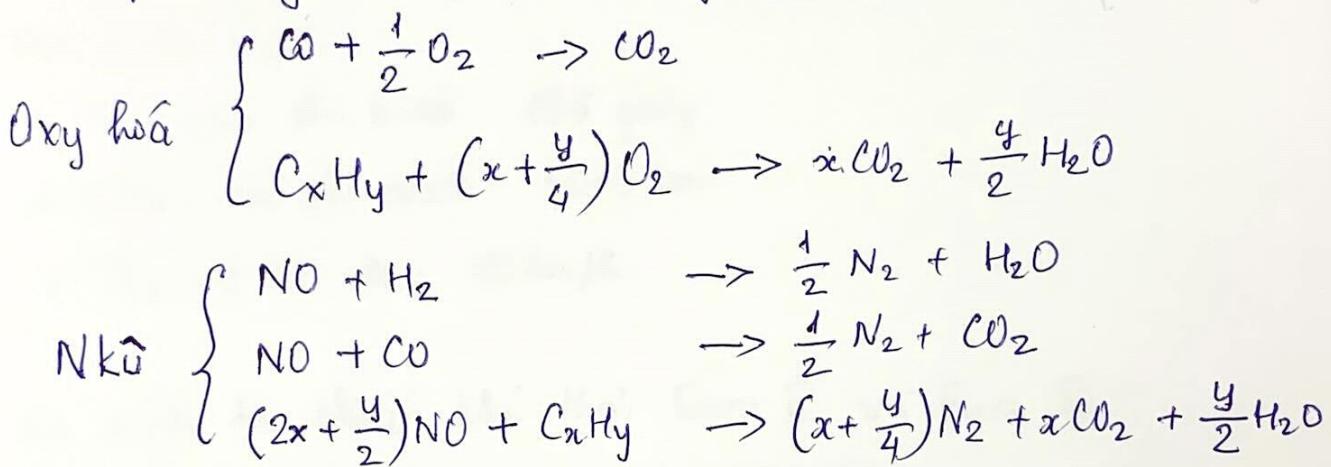
Họ và tên sinh viên: Nguyễn Minh Phương Lớp: CH2021
 Môn: Kiểm soát khí thải phương tiện - Đề thi cuối kỳ
 Tờ số: 2 Tổng số tờ: 3

Câu 2:

Ⓐ Bộ xử lý xúc tác 3 thành phần (three-way catalyst) là bộ xúc tác cho phép xử lý đồng thời CO, HC và NO_x bởi các phản ứng oxy hóa-khử (hai chất đầu tiên bị oxy hóa còn chất thứ ba bị khử).

Ⓑ Nguyên lý làm việc và cấu tạo:

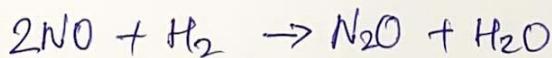
Các phản ứng diễn ra chính trong bộ xúc tác:



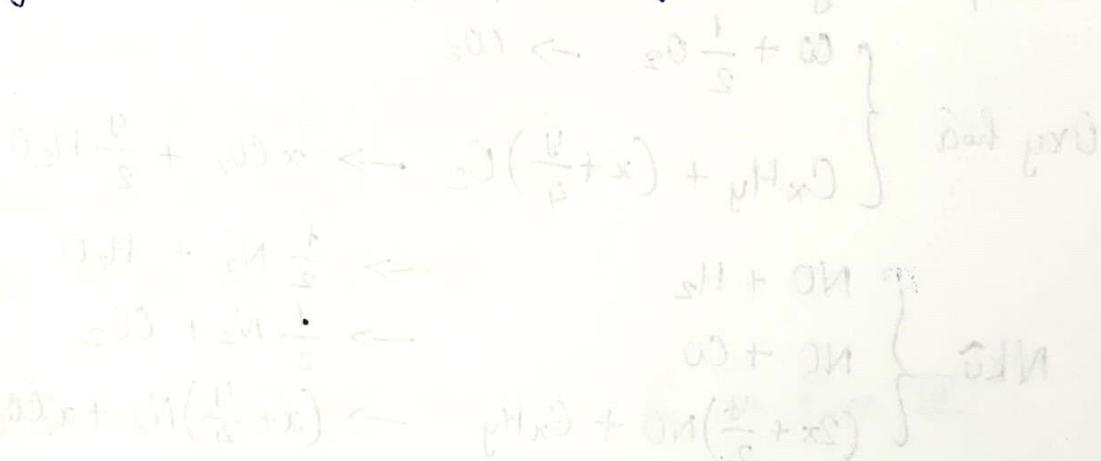
Hai phản ứng oxy hóa diễn ra khi độ đậm đặc f nhỏ hơn hay bằng 1 (hỗn hợp nghèo). Trong khi đó, ba phản ứng phản ứng NO diễn ra thuận lợi trong hỗn hợp giàu.

Trong cùng điều kiện về nhiệt độ, việc oxy hóa CO, HC và khí NH₃ (nghĩa là 5 phản ứng kê trên phải diễn ra cùng lúc với tốc độ đủ lớn), chỉ có thể diễn ra một cách đồng thời; khi hệ số dư lượng không khí quá hỗn hợp nạp vào động cơ xấp xỉ 1.

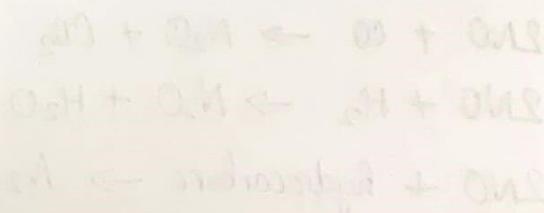
Việc duy trì thành phần hỗn hợp $f = 1$, ngoài việc tăng K (tỷ biến đổi các chất ở nhiễm nồng độ cao hơn phản ứng nhiều tạo N₂O).



- Hệ thống xúc tác bao gồm: gốp đỡ (support) và lớp kim loại hoạt tính.
- Gốp đỡ monolith là những ống tròn fiết diện tròn hay oval bên trong được chia nhỏ bởi những vách ngăn song song với trục.
- Vật liệu dùng phò biến là cordierite: $2\text{MgO}, 2\text{Al}_2\text{O}_3, 5\text{SiO}_2$.
- Ngoài ra, bộ xúc tác cũng chứa Kẽm, cerium, lanthanum, sắt,...
- Lớp hoạt tính là nơi diễn ra các phản ứng xúc tác được chế tạo bằng những kim loại mà thành rất mỏng trên vật liệu nén (wash-cast).



Điều kiện để phản ứng diễn ra là phải có đủ oxy và nhiệt độ cao. Điều kiện này có thể đạt được bằng cách tăng áp suất oxy (như trong phản ứng khử sulfua). Tuy nhiên, điều này sẽ làm tăng chi phí sản xuất. Để giảm chi phí, có thể sử dụng khí đốt tự nhiên (như khí đốt) thay cho oxy. Điều này sẽ giảm chi phí sản xuất nhưng đồng thời cũng sẽ làm giảm hiệu suất phản ứng.



Họ và tên sinh viên: Nguyễn Minh Phương Lớp: CH2021
 Môn: Kiểm soát khí thải phương tiện - Đề thi cuối kỳ
 Tờ số: 3 Tổng số tờ: 3

Câu 3:

Chu trình thử nghiệm ECER40 cho xe mô tô.

- Phạm vi ứng dụng: áp dụng cho xe mô tô hai hoặc ba bánh sử dụng động cơ đốt trong có khối lượng tải nhỏ hơn 400 kg, tốc độ thiết kế lớn nhất là lớn hơn 50km/h, thể tích cung tác của xy lanh lớn hơn 50cm³.
- Chu trình thử:
 - Thời gian chu trình: 195 giây
 - Chiều dài chu trình: 1,013 km
 - Tốc độ tối đa: 50 km/h.

So sánh tiêu chuẩn khí thải Euro II và Euro III.

| | Euro II | Euro III |
|------------------------|---------|----------|
| CO (g/km) | 5.5 | 2.0 |
| HC (g/km) | 1.0 | 0.3 |
| NO _x (g/km) | 0.3 | 0.15 |