

## BÀI TẬP PHẦN HIỆU ỨNG CẢM ỨNG

Bài 1: Sắp xếp các nhóm nguyên tử sau theo chiều tăng dần hiệu ứng tương ứng, biết trong câu a) thì R nối trực tiếp với S.

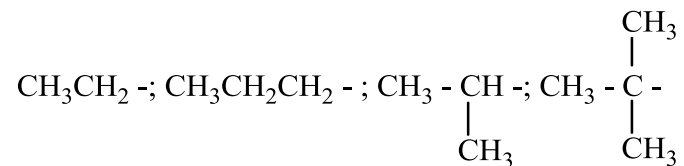
a. Hiệu ứng -I của: (1) -SR (2) -SO<sub>2</sub>R (3) -SOR

b. Hiệu ứng -C của: (1) R<sub>2</sub>NCO- (2) R<sub>2</sub>NC(=NR) - (3) (R)<sub>2</sub>NC(=NR<sub>2</sub>) -

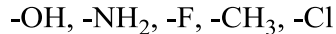
c. Hiệu ứng +C của: (1) RCO-N(R)- (2) RC(=NR) -N(R)- (3) RCH<sub>2</sub>-N(R) -

Bài 2: Sắp xếp các nhóm nguyên tử sau theo chiều tăng dần hiệu ứng tương ứng:

a. Hiệu ứng Cảm ứng dương (+I):



b. Hiệu ứng cảm ứng âm (-I):



Bài 3: Giải thích tại sao những vị trí o- hay p- của hợp chất C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>Cl tương đối giàu điện tử trong khi đó tại các vị trí o- hay p- của C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CCl<sub>3</sub> thì thiếu điện tử.

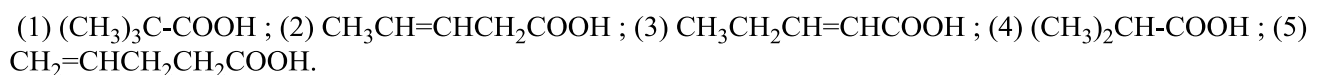
Bài 4: Dựa vào hiệu ứng điện tử, hãy so sánh tính axit của các chất sau đây:



Bài 5: So sánh độ bền của các ion sau:



Bài 6: So sánh tính axit của các hợp chất sau:



**Bài tập trắc nghiệm:**

1. Sắp xếp các axit sau theo thứ tự tăng dần tính axit

