

Mời các bạn cùng tham khảo hướng dẫn giải bài tập SGK Hóa học **Bài 37: Axit - Bazo - Muối** trang 130 lớp 8 được chúng tôi chọn lọc và giới thiệu ngay dưới đây nhằm giúp các em học sinh tiếp thu kiến thức và củng cố bài học của mình trong quá trình học tập môn Hóa học.

Giải bài 1 trang 130 SGK Hoá 8

Hãy chép vào vở bài tập các câu sau đây và thêm vào chỗ trống những từ thích hợp
Axit là hợp chất mà phân tử gồm có một hay nhiều ... liên kết với ... Các nguyên tử hiđro này có thể thay thế bằng ...

Bazo là hợp chất mà phân tử có một ... liên kết với một hay nhiều nhóm ...

Lời giải:

Axit là hợp chất mà phân tử gồm có một hay nhiều nguyên tử hiđro liên kết với gốc axit. Các nguyên tử hiđro này có thể thay thế bằng nguyên tử kim loại.

Bazo là hợp chất mà phân tử có một nguyên tử kim loại liên kết với 1 hay nhiều nhóm hiđroxit (-OH).

Giải bài 2 Hoá 8 SGK trang 130

Hãy viết công thức hóa học của các axit có gốc axit cho dưới đây và cho biết tên của chúng:

-Cl, =SO₃ , =SO₄ , -HSO₄ , =CO₃ , ≡PO₄ , =S, -Br, -NO₃.

Lời giải:

Công thức hóa học của các axit là:

HCl: axit clohidric.

H₂SO₄: axit sunfuric.

H₂SO₃: axit sunfuro.

H₂CO₃: axit cacbonic.

H₃PO₄: axit photphoric.

H₂S: axit sunfuhđric.

HBr: axit bromhđric.

HNO₃: axit nitric.

Giải bài 3 SGK Hoá 8 trang 130

Hãy viết công thức hóa học của những oxit axit tương ứng với những axit sau: H₂SO₄, H₂SO₃, H₂CO₃, HNO₃, H₃PO₄.

Lời giải:

Công thức hóa học của những oxit axit tương ứng với các axit là:

H₂SO₄ oxit axit là: SO₃.

H₂SO₃ oxit axit là: SO₂.

H₂CO₃ oxit axit là: CO₂.

HNO₃ oxit axit là: NO₂.

H₃PO₄ oxit axit là: P₂O₅.

Giải bài 4 trang 130 SGK Hoá 8

Viết công thức hóa học của bazơ tương ứng với các oxit sau đây:

Na₂O, Li₂O, FeO, BaO, CuO, Al₂O₃.

Lời giải:

Công thức hóa học của các bazơ tương ứng với các oxit là:

NaOH tương ứng với Na₂O.

LiOH tương ứng với Li₂O.

Cu(OH)₂ tương ứng với CuO.

Fe(OH)₂ tương ứng với FeO.

Ba(OH)_2 tương ứng với BaO .

Al(OH)_3 tương ứng với Al_2O_3 .

Giải bài 5 Hoá 8 SGK trang 130

Viết công thức hóa học của oxit tương ứng với các bazơ sau đây:

Ca(OH)_2 , Mg(OH)_2 , Zn(OH)_2 , Fe(OH)_2 .

Lời giải:

CaO tương ứng với Ca(OH)_2 .

MgO tương ứng với Mg(OH)_2 .

ZnO tương ứng với Zn(OH)_2 .

FeO tương ứng với Fe(OH)_2 .

Giải bài 6 trang 130 SGK Hoá 8

Đọc tên của những chất có công thức hóa học ghi dưới đây:

a) HBr , H_2SO_3 , H_3PO_4 , H_2SO_4 .

b) Mg(OH)_2 , Fe(OH)_3 , Cu(OH)_2 .

c) $\text{Ba(NO}_3)_2$, $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$, Na_2SO_3 , ZnS , Na_2HPO_4 , NaH_2PO_4 .

Lời giải:

Đọc tên các chất

a) Axit bromhidric, axit sunfuro, axit photphoric, axit sunfuric.

b) Magie hidroxit, sắt(III) hidroxit, đồng(II) hidroxit.

c) Bari nitrat, nhôm sunfat, natri sunfit, kẽm sunfua, natri hidrophotphat, natri đihidrophotphat.

CLICK NGAY vào **TẢI VỀ** dưới đây để download giải bài tập Hóa học **Bài 37: Axit - Bazơ - Muối** trang 125 SGK lớp 8 hay nhất file word, pdf hoàn toàn miễn phí.