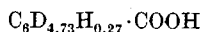


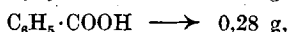
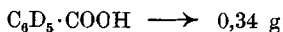
Äther das Phenyl-d<sub>5</sub>-magnesiumbromid<sup>1)</sup> hergestellt und unter Kühlung Kohlendioxyd eingeleitet. Nach der Zersetzung des Reaktionsproduktes wurde aus der salzsauren Lösung die entstandene Phenylcarbonsäure mit Äther aufgenommen. Die Säure wurde zur Reinigung aus Wasser umkrystallisiert und im Vakuum sublimiert.

Zur Isotopenanalyse wurden 0,1003 g Substanz verbrannt und 0,03734 g D<sub>2</sub>O gefunden, woraus sich berechnet  $x = 4,73$ . Dieser Wert ergibt als Formel der Säure:



Der Schmelzpunkt der Säure wurde zu 120,9<sup>0</sup> gefunden (121,7<sup>0</sup> für C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>COOH).

Wir bestimmten noch die Löslichkeit in Wasser und fanden, dass eine bei 18<sup>0</sup> gesättigte Lösung in 5 cm<sup>3</sup> 0,017 g C<sub>6</sub>D<sub>5</sub>COOH enthält (5 cm<sup>3</sup> verbrauchen 6,61; 6,615 cm<sup>3</sup> 0,02-n. NaOH-Lösung). Eine entsprechende Messung mit Benzoesäure ergab bei 18<sup>0</sup> in 5 cm<sup>3</sup> 0,014 g C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>COOH (5 cm<sup>3</sup> verbrauchen 5,72; 5,72 cm<sup>3</sup> 0,02-n.-Lösung). Es berechnet sich hieraus für die Löslichkeit in 100 cm<sup>3</sup> bei 18<sup>0</sup>



d. h. die Phenyl-d<sub>5</sub>-carbonsäure ist 1,21 mal leichter löslich in Wasser von 18<sup>0</sup> als Benzoesäure. Wir hoffen, in einer späteren Mitteilung über weitere, vergleichende Messungen berichten zu können.

Basel, Anstalt für anorganische Chemie.

---

## 97. Régulateur de pression pour vide partiel

par E. Cherbuliez.

(29. V. 36.)

Le dispositif représenté dans la figure 1 permet de maintenir un vide partiel, réglable à volonté, compris entre la pression atmosphérique et le vide d'une trompe à eau. La construction de cet appareil peut être réalisée facilement à l'aide du matériel courant; il suffit de savoir faire un tube en T. L'appareil s'est montré très utile, par exemple dans la récupération, à basse température, de dissolvants qui ne sont plus condensés dans le vide de la trompe à eau (alcool méthylique, acétone).

---

<sup>1)</sup> Siehe Organic Syntheses, Sammelband 1, 221, 353 (1932).

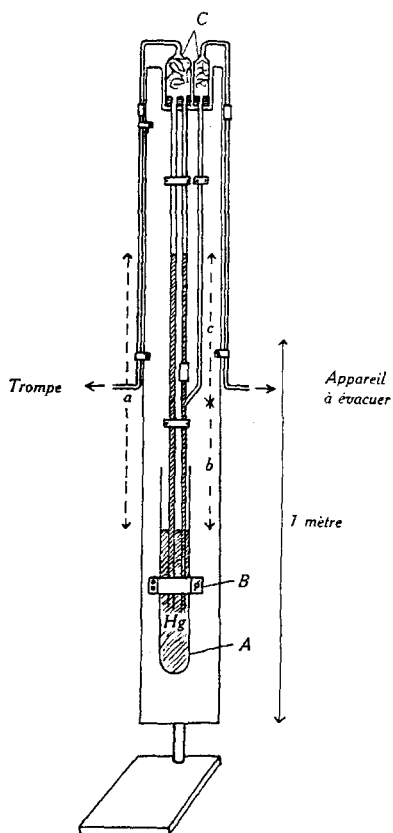


Fig. 1.

Régulateur de pression pour vide partiel en fonction.

a colonne manométrique de la trompe à eau.

b diminution de pression dans l'appareil à évacuer.

c colonne manométrique de la pression (moins tension de la vapeur d'eau) dans l'appareil à évacuer.

A réservoir mobile.

B vis de blocage du réservoir mobile.

C chicanes de rétention du mercure.

Constance du vide partiel: à environ 1 cm. Hg près.

La simplicité de la construction et de l'entretien de ce dispositif me semble justifier sa publication.

Laboratoire de Chimie organique et pharmaceutique  
de l'Université.