

Dans le présent travail, nous avons mis au point un test catalytique fonctionnant en régime dynamique différentiel et nous nous sommes intéressés à l'étude catalytique des hétéropolyacides et de leurs sels dans la réaction de décomposition de l'isopropanol. Nous avons examiné l'effet du contre-ion ( $\text{H}_3\text{O}^+$ ,  $\text{Na}^+$ ) et de l'ion métallique ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ,  $\text{V}^{\text{V}}$ ) sur les propriétés acido-basiques et rédox des polyanions.

Nous avons préparé les hétéropolyacides ( $\text{H}_3\text{PMo}_{12}\text{O}_{40} \cdot 13\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{H}_4\text{PMo}_{11}\text{VO}_{40} \cdot 13\text{H}_2\text{O}$ ) et leur sel de sodium ( $\text{Na}_2\text{HPMo}_{12}\text{O}_{40} \cdot 13\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{NaH}_3\text{PMo}_{11}\text{VO}_{40} \cdot 13\text{H}_2\text{O}$ ) et les avons caractérisé par différentes méthodes physico-chimiques (BET, spectroscopie IR, TPR et mesure d'acidité par adsorption de molécules sondes).