dissous est égal à 41,94. Pour l'obtenir approximativement, une fois que la densité de l'urine est prise, il suffit de multiplier les deux derniers chiffres de ce nombre par 2,2.

Exemple : soit 10,30 la densité trouvée : $30 \times 2,2$, donnera le poids cherché des matériaux solides contenus dans 1000 gr. d'urine, c'est-à-dire, 66 gr.

Réaction : L'urine normale est acide, cette acidité est due à la présence des acides hyppurique et lactique et surtout des phosphates acides de soude.

La réaction s'obtient à l'aide du papier de tournesol, (bleu et rouge).

Le papier bleu plongé dans une urine acide devient rouge ; le papier rouge bleuit au contraire dans une urine alcaline.

On doit constater la réaction peu de temps après l'émission ou au moins au début de l'analyse, car l'urine neutre ou bien acide devient peu à peu alcaline quand on l'abandonne à elle-même. L'urée, que nous apprendrons à connaître plus tard, est transformée en carbonate d'ammoniaque ; elle subit alors la fermentation ammoniacale. Cette fermentation a lieu sans l'influence d'un ferment soluble, l'uréase sécrété par divers microorganismes ; parmi ceux-ci, celui qui paraît le plus actif est un végétal microscopique, le *micrococcus uréal*, dont les germes répandus dans l'atmosphère trouvent dans l'urine un milieu propre à leur développement.

Il arrive parfois que l'urine semble présenter une réaction double due à la quantité de phosphate acide ou neutre qu'elle renferme.

Certains cas pathologiques produisent une réaction.

L'urine est très acide dans le diabète, les processus fébriles et le rachitisme. L'alcalinité des urines est particulière aux états anémiques.