Stoffen kunnen ingedeeld worden op grond van het geleidingsvermogen van hun oplossingen. Sterke elektrolyten (1) geleiden de elektrische stroom heel goed. De stoffen die in oplossing de stroom slecht geleiden worden zwakke elektrolyten (2) genoemd. De moleculaire stoffen (oftewel niet-elektrolieten) (3) in oplossing geleiden de elektrische stroom helemaal niet.

I. 1M CH3COOH

II. 1M C12H22O11

III. 1M KNO3

IV. 1M NH3

Kies het juiste antwoord. (*Hint*: de sterkte van een elektrolyt is evenredig met de mate waarin de stof in ionen splitst, maar is niet evenredig met de oplosbaarheid)

I II III IV

A. 2 2 1 3

B. 3 2 1 2

C. 2 3 3 2

D. 2 3 1 2

**Answer: D**