De tabel hieronder geeft de zuurdissociatieconstantes (*K*z) van drie stoffen bij 25 °C.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| stoffen | HF | CH3COOH | HCN |
| *K*z | 6,8⋅104 | 1,8⋅105 | 4,9⋅1010 |

In het kader staat een aantal uitspraken. Kruis het antwoord aan, waarin alle uitspraken juist zijn.

(Neem aan dat de temperatuur van alle oplossingen 25 °C is.)

|  |
| --- |
| 1. 0,1 M HCN(aq) is basisch. 2. De pH van 0,1 M HF(aq) is lager dan de pH van 0,1 M CH3COOH(aq). 3. De concentratie van H+ is hoger in 1 M HCN(aq) dan in 0,1M CH3COOH(aq). |

A. ①

B. ②

C. ①, ③

D. ②, ③

**Answer: B**