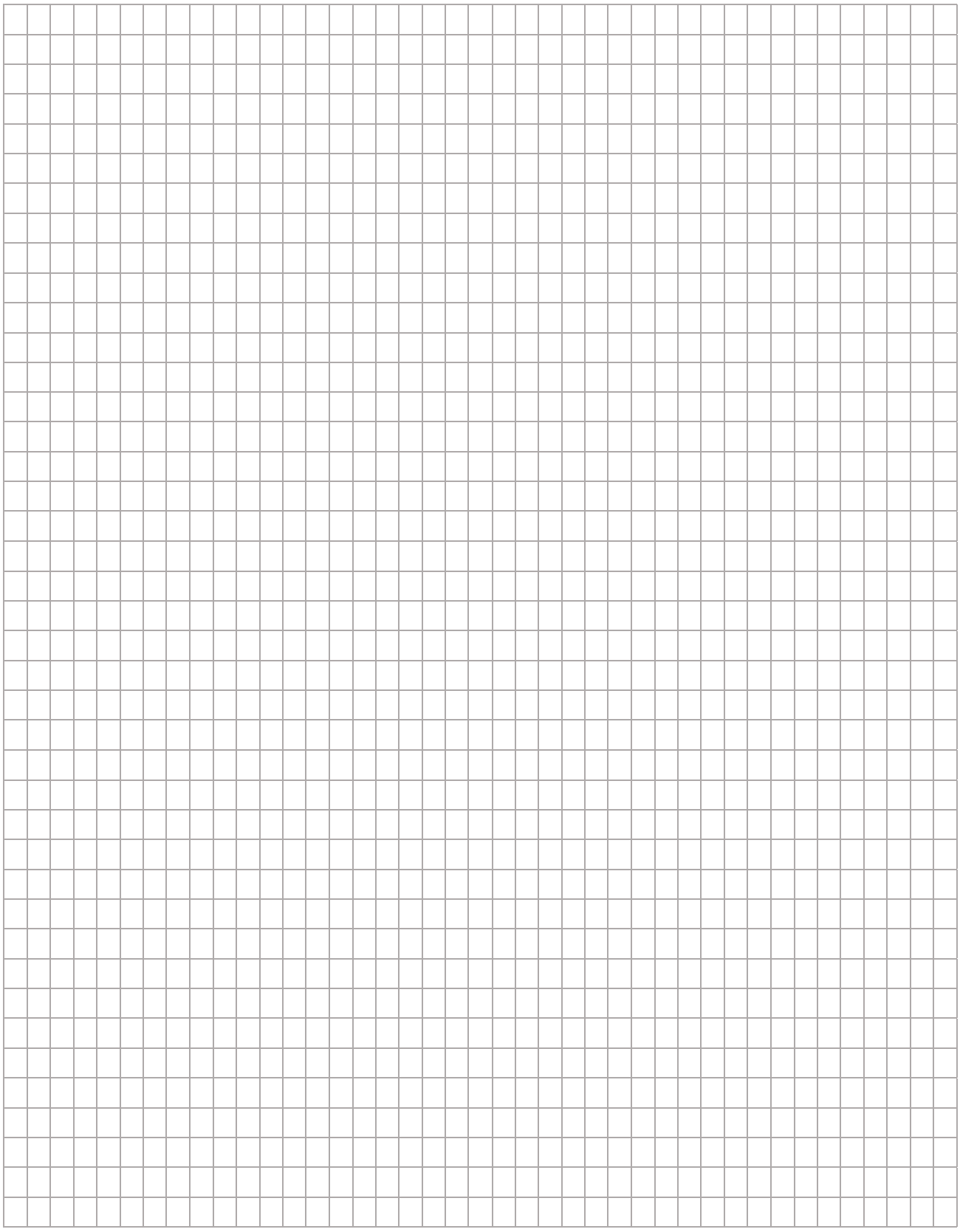
Zadanie 1.

Oblicz pH wodnego roztworu jednoprotonowego kwasu HX o stężeniu 0,5 mol·dm^{-3}, jeżeli jego stała dysocjacji $K = 3 \cdot 10^{-3}$.



Zadanie 2.
Oblicz pH wodnego roztworu kwasu fluorowodorowego, jeżeli wiadomo, że stopień dysocjacji α = 2%.



Zadanie 3.
Oblicz pH wodnego roztworu amoniaku NH_3 o stężeniu 0,05 mol·dm^{-3}.

Zadanie 4.
Oblicz, ile wynosi stopień dysocjacji α oraz stała dysocjacji *K* roztworu kwasu HY, jeżeli w 0,1-molowym roztworze pH = 3.



Zadanie 5.
Oblicz pH wodnego roztworu chlorku amonu o stężeniu 0,05 mol·dm^{-3}.



Zadanie 6.
Oblicz pH wodnego roztworu azotanu(III) sodu o stężeniu 0,1 mol·dm^{-3}.

