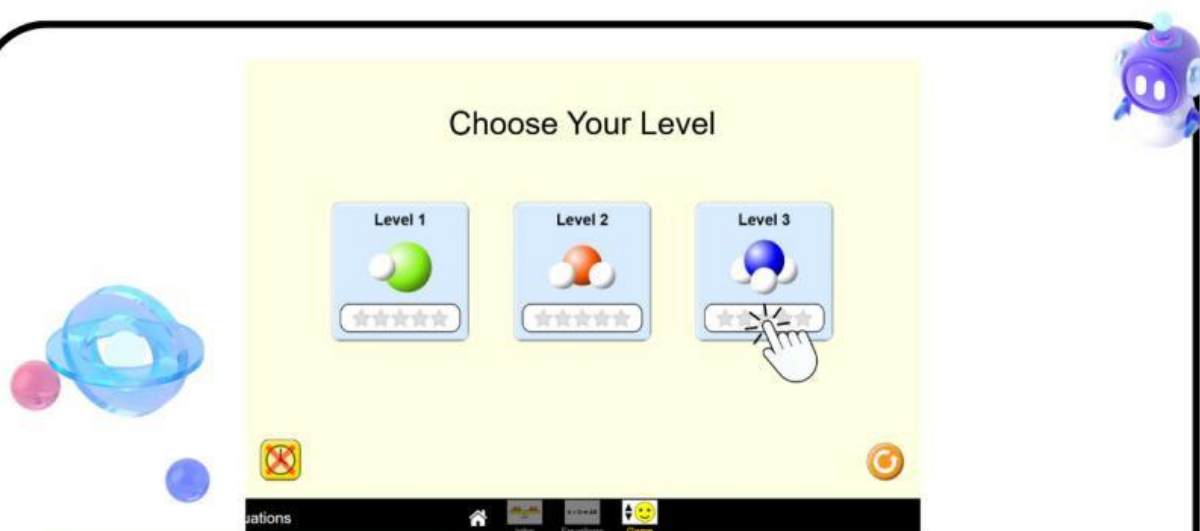


KEGIATAN PEMBELAJARAN 6

PENYETARAAN PERSAMAAN REAKSI KIMIA SECARA MANDIRI



TUJUAN KEGIATAN

Peserta didik mampu menyetarakan persamaan reaksi kimia secara mandiri melalui strategi sistematis

AKTIVITAS PEMBELAJARAN

Setelah Ananda menyelesaikan Kegiatan Pembelajaran 1 hingga 5 dan memahami cara menyetarakan reaksi kimia melalui simulasi, kini saatnya Ananda berlatih secara lebih mandiri. Dalam kegiatan ini, Ananda diminta untuk menyetarakan beberapa persamaan reaksi kimia secara mandiri bersama anggota kelompok.

1. $\text{NaOH} (aq) + \text{H}_2\text{S} (aq) \rightarrow \text{Na}_2\text{S} (aq) + \text{H}_2\text{O} (l)$
2. $\text{H}_2\text{SO}_4 (aq) + \text{Al}_2\text{O}_3 (aq) \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 (aq) + \text{H}_2\text{O} (l)$

Jelaskan bagaimana Ananda menyetarakan reaksi ini hingga memperoleh persamaan reaksi yang benar. Tuliskan langkah-langkah yang dilakukan secara runtut!

JAWABAN