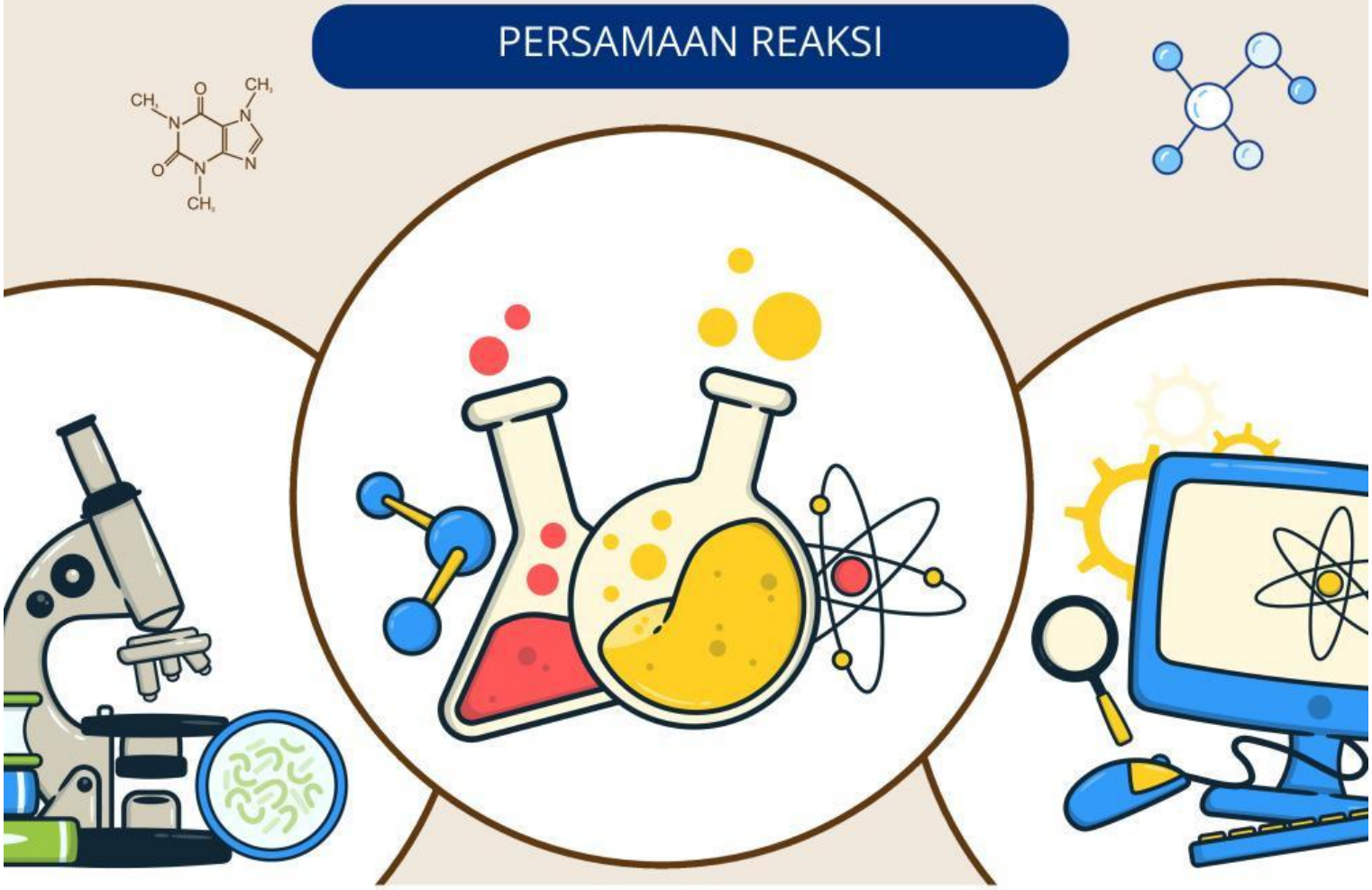
Lembar Kerja Peserta Didik

LKPD

PERSAMAAN REAKSI



Nama Anggota kelompok: _____

_____

_____

_____

Kelas: _____

Di susun oleh : Nurhafidza,S.Pd

LIVEWORKSHEETS

Aktivitas 1

SOAL 1

Penguraian 24,5 gram $KClO_3$ (Ar K = 39, Cl = 35,5, daN O = 16) menurut reaksi:

$$2\ KClO_3 \rightarrow 2\ KCl + 3\ O_2$$

Pada keadaan standar, berapa volume gas oksigen yang dihasilkan?

Jawab: _____

SOAL 2

Sejumlah 3,2 gram gas CH_4 dibakar dengan 16 gram O_2 sesuai reaksi:

$$CH_{4(g)} + 2O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)} + 2H_2O_{(l)}$$

Jika Ar C = 12, H = 1, dan O = 16, berapa massa CO_2 yang terbentuk?

Jawab: _____

LIVEWORKSHEETS

Aktivitas 1

SOAL 3

Pada pembakaran sempurna 6 gram C_2H_6 (Ar C = 12 dan O = 16) sesuai reaksi:

$$2C_2H_{6(g)} + 7O_{2(g)} \rightarrow 4CO_{2(g)} + 6H_2O_{(l)}$$

Berapa volume gas CO_2 yang dihasilkan pada keadaan standar (STP)?

Jawab: _____

SOAL 4

Sebanyak 10,4 gram kromium bereaksi habis dengan larutan $CuSO_4$ menurut reaksi :

$$2Cr + 3CuSO_4 \rightarrow Cr_2(SO_4)_3 + 3Cu$$

Berapa massa tembaga yang terbentuk (Ar Cr = 52 dan Cu = 63,5)?

Jawab: _____

LIVEWORKSHEETS

Aktivitas 1

SOAL 5

Sebanyak 1 mol kalsium sianida ($CaCN_2$) dan 2 mol air dibiarkan bereaksi sempurna menurut persamaan reaksi:

$$CaCN_2 + 3H_2O \rightarrow CaCO_3 + 2NH_3$$

Berapa volume gas NH_3 yang dihasilkan pada keadaan standar (STP)?

Jawab: _____

_____

_____

_____

LIVEWORKSHEETS