



e-LKPD 1

“ABG”

ASAM BASA GARAM

PADA MASA PEMBELAJARAN
JARAK JAUH (PJJ)
UNTUK JENJANG SMP/MTs

NAMA :

NO. ABSEN :

KELAS :

Mata Pelajaran

IPA

Kelas VII
Semester Gasal

WAHYU MARLIYANI, S.Pd.

Kegiatan 1



SIFAT-SIFAT LARUTAN

A. Jodohkan nama-nama larutan asam, basa, dan garam di bawah ini sesuai dengan nama dagangnya!



Asam sitrat

1

Natrium Hidroksida

2

Natrium bikarbonat

3

Asam asetat

4

Asam klorida

5

Natrium klorida

6

Magnesium hidroksida

7

Asam fosfat

8

Alumunium hidroksida

9

Amonium Klorida

10

a

Larutan cuka

b

Garam dapur

c

Obat tetes mata

d

Pembersih/ sabun

e

Sari jeruk

f

Obat maag

g

Detergen, pupuk

h

Baterai kering

i

Pengembang kue

j

Deodoran, antasid





B. Masukkanlah ciri-ciri larutan di bawah ini ke dalam tabel berdasarkan sifat larutannya!

Larutan Asam	Larutan Basa	Larutan Garam

$\text{pH} < 7$

Tidak mengubah warna kertas lakmus

Terasa licin

Menghasilkan ion H^+

Tidak menghasilkan ion H^+ atau ion OH^-

$\text{pH} > 7$

Mengubah kertas lakmus biru menjadi merah

Rasanya pahit

Menghasilkan ion OH^-

Hasil reaksi dari asam dan basa

$\text{pH} = 7$

Mengubah kertas lakmus merah jadi biru

Rasanya asam

Menimbulkan korosi

Rasanya manis, asin, hambar



C. Pilihlah Betul (B) apabila pernyataan betul dan pilihlah Salah (S) apabila pernyataan salah!

No	Pernyataan	B/S	
1	Larutan merupakan salah satu contoh larutan homogen	B	S
2	Larutan dibedakan menjadi larutan asam, basa, dan garam	B	S
3	Aki dalam kendaraan mengandung asam fosfat	B	S
4	Reaksi netralisasi akan menghasilkan gas dan air	B	S
5	Mortar dan plester mengandung magnesium hidroksida	B	S



SCIENCE

