



YUK KERJAKAN!



NAMA PESERTA DIDIK

.....

.....

.....

.....

TANGGAL/HARI

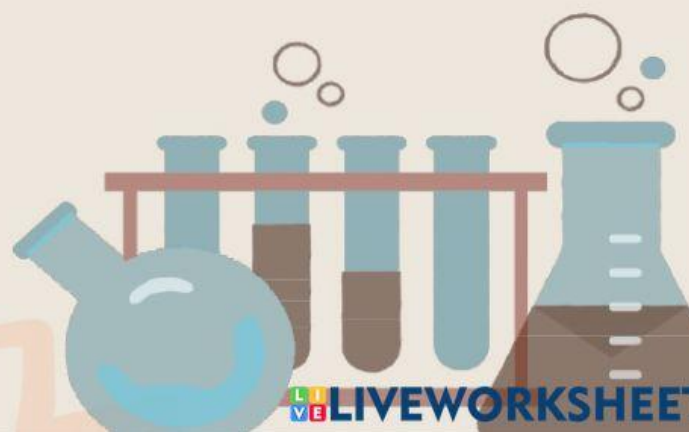
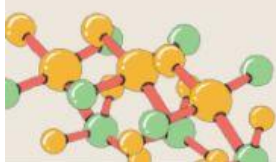
.....

.....

SEKOLAH

.....

.....



LEMBAR KERJA 1

Aspek Computational Thinking: Abstraction

Label	A	B	C
Zat	N ₂	H ₂ O	O ₂

Berdasarkan Tabel di atas, manakah yang merupakan zat terlarut dan zat pelarut?

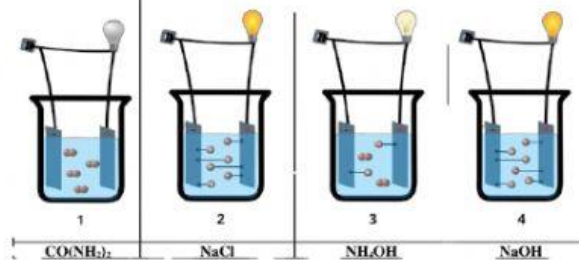


LEMBAR KERJA 2



Aspek *Computational Thinking: Pattern Recognition*

Hasil percobaan uji elektrolit ditunjukkan oleh Gambar berikut:



Gambar 10. Uji Elektrolit
(Sumber: <http://nigerianscholars.com>)

Berdasarkan hasil percobaan daya hantar listrik larutan nomor 2, 3 dan 4 dapat membuat lampu menyala, sedangkan larutan nomor 1 tidak dapat membuat lampu menyala. Mengapa hal tersebut dapat terjadi?



.....

.....

.....

.....

.....

3.8.3 Memprediksi larutan elektrolit kuat, elektrolit lemah, dan nonelektrolit berdasarkan data hasil percobaan

LEMBAR KERJA 3



Aspek *Computational Thinking: Decomposition*

Rani membantu ibu memasak di dapur, Rani melihat ibu memasukkan gula dan cuka ke dalam masakan yang ibu masak, gula berbentuk padatan sedangkan cuka berbentuk cairan, akan tetapi keduanya larut di dalam air. Lalu tiba-tiba Rani teringat akan tugas gurunya, bahwa Rani diberi tugas untuk melakukan uji larutan elektrolit terhadap gula dan cuka di rumahnya. Setelah dilakukan uji elektrolit, prediksikan manakah hasil yang tepat berdasarkan pengujian!

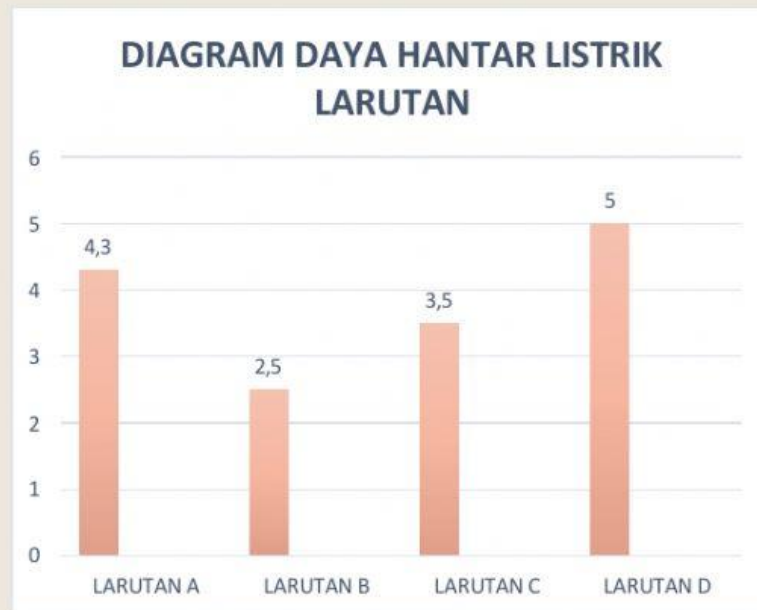


3.8.4 Mengkategorikan berbagai larutan elektrolit berdasarkan tingkat kekuatan daya hantar listriknya

LEMBAR KERJA 4

Aspek *Computational Thinking: Abstraction*

Perhatikan Diagram di bawah ini!



Berdasarkan hasil percobaan daya hantar listrik larutan di atas, perkirakan yang termasuk larutan A, B, C dan D secara berturut-turut?

.....

.....

.....

.....

.....



3.8.5 Menghubungkan beberapa senyawa yang berkaitan dengan derajat ionisasi suatu larutan

LEMBAR KERJA 5

Aspek Computational Thinking: Algoritma

Sebanyak 48,5gram senyawa asam fosfat dilarutkan ke dalam 1liter air. Pada saat setimbang, molekul asam fosfat yang tersisa adalah 15 gram. Berapakah harga derajat ionisasi larutan tersebut? ($\text{Mr H}_3\text{PO}_4 = 98$)

[illegible]