

SOAL PENILAIAN AKHIR SEMESTER (PAS) GASAL TAHUN PELAJARAN 2017/2018

Mata Pelajaran : KIMIA
Kelas / Program Keahlian : XI (Sebelas), Semua Program Keahlian
Hari / Tanggal :
Waktu :

PETUNJUK UMUM

1. Tulis nama, kelas dan nomor anda pada lembar jawaban
 2. Tidak dibenarkan mengejakan soal dengan menggunakan pensil dan spidol
 3. Kertas soal dikumpulkan kembali dalam keadaan bersih dan tidak sobek
-

Jawablah dengan singkat, jelas dan benar pada soal-soal dibawah ini !

1. Air adalah jenis pelarut yang.....
2. Dalam jenis pelarut garam bersifat.....
3. Zat yang non polar sehingga sukar larut dalam air adalah
4. Batu kapur adalah senyawa ion, terdiri dari ion Ca^{2+} dan ion.....
5. Interaksi antara partikel dalam zat terlarut adalah.....
6. Apabila interaksi antara partikel dalam zat terlarut (kohesi) lebih kuat dibandingkan dengan kemampuan pelarut untuk melarutkannya, maka zat itu.....
7. Proses pelarutan dipengaruhi oleh.....
8. Sebanyak 25 gram NaCl dilarutkan dalam 100 ml air. Tentukanlah kadar larutan itu !
9. Hantaran listrik melalui larutan dapat diuji dengan suatu alat yang disebut.....
10. Senyawa yang terbentuk dan hasil reaksi antara besi dan oksigen adalah.....
11. Pelebaran besi merupakan salah satu contoh dari reaksi.....
12. Kelompokkan reaksi-reaksi berikut ke dalam oksidator dan reduktor.
 - a. $4\text{Cu}(s) + \text{O}_2(g) \rightarrow 2\text{Cu}_2\text{O}(s)$
 - b. $2\text{Na}(s) + 2\text{H}_2\text{O}(l) \rightarrow 2\text{NaOH}(aq) + \text{H}_2(g)$
13. Reaksi yang disertai perubahan bilangan oksidasi disebut reaksi.....
14. Reaksi pelepasan oksigen adalah.....
15. Buatlah 3 contoh reaksi redoks yang kita temukan dalam kehidupan sehari-hari maupun dalam industri!
16. Apakah yang dimaksud reaksi disproportionasi?
17. Zat yang menyerap elektron mengalami reduksi adalah.....
18. Apakah yang dimaksud reaksi kesetimbangan (reversible)?
19. Sebutkan dua jenis kesetimbangan!
20. Tuliskan contoh kesetimbangan sistem homogen dalam gas!

-----selamat belajar-----