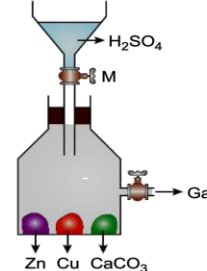



10.SINIF KİMYA DERSİ 2.DÖNEM 1.YAZILI SORULARI

<p>1.SORU: 1. Aşağıdakilerden hangisi tuz ruhu ile karıştırılırsa nötrleşme tepkimesi gerçekleşir? A) Sirke B) Zaç yağı C) Sud kostik D) Limon suyu E) Kezzap</p>	<p>6.soru: I. Tuzlu su II. Türk kahvesi III. El kremi Yukarıda verilen karışım örneklerinin tanecik boyutu sıralaması aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir? A) I > II > III B) II > III > I C) I > III > II D) II > I > III E) III > II > I</p>
<p>2.SORU: 2. HCl bileşiği ile ilgili; I. Pasların silinmesinde II. Ev temizliğinde III. Cama yazı yazmada kullanım alanlarından hangileri yanlıştır? A) Yalnız III B) I ve II C) I ve III D) II ve III E) I, II ve III</p>	<p>7.soru: Aşağıda verilen ayırma yöntemlerinden hangisi karışımları ayırmak için kullanılan yöntemlerden biri değildir? A) Özütleme B) Süzme C) Diyaliz D) Elektroliz E) Kristallendirme</p>
<p>3.SORU:  Yukarıdaki sistemde M musluğu açılarak verilen maddelerle H₂SO₄ etkileşimi sağlanıyor. Kaptaki gaz musluğundan hangi gazların çıkması beklenir? A) H₂, SO₂, CO₂ B) SO₂, CO₂ C) Yalnız H₂ D) H₂ ve CO₂ E) Sadece SO₂</p>	<p>8.soru: Bir litre su kullanılarak hazırlanan aşağıdaki sulu çözeltilerden hangisinin kaynama noktası en yüksektir? A) $C_{12}H_{22}O_{11}$ 1 birim B) HNO_3 1 birim C) NH_4OH 1 birim D) $MgCl_2$ 1 birim E) $C_6H_{12}O_6$ 2 birim</p>
<p>4.soru: Al metali amfoterdir. Hem asit hem de bazlarla tepkime verir. 1. tepkime; $Al + 3HCl \rightarrow AlCl_3 + 3/2 H_{2(g)}$ 2. tepkime; $Al + 3KOH \rightarrow K_3AlO_3 + 3/2 H_{2(g)}$ yukarıdaki denklemlere göre Al metali için; I. 1. tepkime baz gibi davranmıştır. II. 2. tepkime asit gibi davranmıştır. III. 2,7 gram Al metali yeterince KOH ile NKA da 2,24 L. H_{2(g)} verir. yargılarından hangileri doğrudur? (Al: 27) A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II D) I ve III E) I, II ve III</p>	<p>9.soru: İçme suyunda bulunabilecek en yüksek Al³⁺ iyonu derişimi kütlece 0,2 ppm olmalıdır. Buna göre 0,2 ppm derişiminde alüminyum iyonu içeren bir su örneğinin kaç litresinde 5 mg alüminyum iyonu bulunur? (Çözeltinin yoğunluğu 1 g/mL'dir.) A) 25 B) 50 C) 75 D) 100 E) 125</p>
<p>5.soru "Benzer benzeri çözer." ilkesi uyarınca polar maddeler polar çözücülerde, apolar maddeler apolar çözücülerde çözünür. Buna göre aşağıda verilen madde çiftlerinden hangisinin birbiri içinde iyi çözünmesi beklenmez? A) KCl – H₂O B) NH₃ – CCl₄ C) CH₃OH – H₂O D) I₂ – CCl₄ E) HF – H₂O</p>	<p>10.soru: I. Sert suların sertliğini gidermede kullanılan yöntemlerden biri iyon değiştircilerle ayırmadır. II. Kalsiyum ve sodyum iyonu içeren sulara sert su denir. III. Zeolit ve reçineler sert su yumuşatmada en çok kullanılan iyon değiştircilerdir. Sert sulara ve yumuşatılmalarına dair verilen yukarıdaki yargılardan hangileri doğrudur? A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III D) II ve III E) I, II ve III</p>

<p>11.soru: Doymamış NaNO_3 çözeltilisine sabit sıcaklıkta bir miktar daha NaNO_3 eklenerek çözülürse;</p> <p>I. Kaynama noktası, II. Donma noktası, III. Özkütle, IV. Çözelti kütlesi, V. Çözeltinin kütlece yüzde derişimi</p> <p>niceliklerinden kaç tanesi artar?</p> <p>A) 1 B) 2 C) 3 D) 4 E) 5</p>	<p>15.Soru: %25'lik yoğunluğu 2 g/mL olan HCl çözeltilisinin 10 mL'sine 90 mL su eklenerek elde edilen çözeltinin yoğunluğu kaç g/mL'dir? ($d_{\text{su}} = 1 \text{ g/mL}$)</p> <p>A) 1 B) 1,1 C) 1,2 D) 1,5 E) 2</p>
<p>12.soru: X: $\text{CH}_3 - \text{CH}_3$ Y: $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ Z: CH_4</p> <p>X, Y ve Z ile gösterilen moleküller ile ilgili aşağıdaki yargılardan hangisi yanlıştır?</p> <p>A) Genel formülleri $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$'dir. B) Her üçü de hidrokarbondur. C) Y molekülünde iki kovalent bağ bulunur. D) Her üçünde de C atomları oktet kuralına uymuştur. E) Z molekülü bir parafindir.</p>	<p>16.soru: Açık formülü; $\text{H} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{H}$</p> <p>olan hidrokarbon ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?</p> <p>A) Asetilen olarak adlandırılır. B) Alkinlerin ikinci üyesidir. C) Molekül formülü C_2H_2'dir. D) Karbon atomları arasında apolar kovalent bağ vardır. E) Basit formülü $(\text{CH})_n$'dir.</p>
<p>13.soru: Bir molekülünde toplam 14 atom olan, açık zincirli doymuş bir hidrokarbon ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?</p> <p>A) Molekül formülü C_4H_{10}'dur. B) Polar ve apolar kovalent bağlar içerir. C) Suda çözünür. D) Alkan sınıfında yer alır. E) n – bütan olabilir.</p>	<p>17.soru: </p> <p>formülü yukarıda verilen bileşik ile ilgili;</p> <p>I. Hidrokarbondur. II. Aromatik bir bileşiktir. III. Kapalı formülü $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_2$'dir.</p> <p>yargılarından hangileri doğrudur?</p> <p>A) Yalnız II B) Yalnız III C) I ve II D) II ve III E) I, II ve III</p>
<p>14.soru: $\text{X}_{(\text{g})} + 5\text{O}_{2(\text{g})} \rightarrow 3\text{CO}_{2(\text{g})} + 4\text{H}_2\text{O}_{(\text{g})} + 2219\text{kJ}$</p> <p>Yukarıda verilen tepkime ve tepkimede yer alan X gazı için aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?</p> <p>A) X'in molekül formülü C_3H_8'dir. B) X gazı enerji üretiminde kullanılabilir. C) X bileşiği alkanların sınıfında yer alan doymuş bileşiktir. D) Tepkime, yanma tepkimesidir. E) X'in yapısındaki karbon atomları arasında bir tane ikili bağ bulunmaktadır.</p>	<p>18.soru: I. Denizlerdeki bitki ve hayvanların çürüdükten sonraki kalıntılarından oluşur. II. Bitki ve hayvanların kalıntıları deniz yatağında milyonlarca yıl boyunca çürüdükten sonra, geriye yalnızca yağlı maddeler kalır. III. Çamur ve büyük kaya katmanları altında kalan yağlı maddeler petrol ve gaza dönüşür. IV. Petrolün kimyasal yapısı farklı uzunluklardaki hidrokarbon zincirlerinden oluşur. V. Petrolün kimyasal yapısında C ve H dışında element bulunmaz.</p> <p>Petrol, oluşumu ve bileşenleri ile ilgili yukarıda verilen ifadelerden kaç tanesi doğrudur?</p> <p>A) 1 B) 2 C) 3 D) 4 E) 5</p>