بسم الله الرحمن الرحيم

اكاديمية الشاعر
اختيار من متعدد

مكثف الكيمياء
جيل 2002

الأستاذ يزن جبر
0787817627

الوحدة الأولى : الحموض والقواعد

ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة فيما يلي :

١ ـ يُعرَّف القاعدة حسب مفهوم برونستد ـ لوري ـ على أنَّه مادة قادرة على :

أ) استقبال البروتون　　ب) منح البروتون

ج) منح زوج من الإلكترونات　　د) استقبال زوج من الإلكترونات

٢ ـ المادة التي تزيد من تركيز أيون الهيدروكسيد OH^- عند إذابتها في الماء :

أ) قاعدة ارهينيوس　　ب) قاعدة لويس　　ج) حمض ارهينيوس　　د) حمض لويس

٣ ـ المادّة التي تسلك كحمض حسب مفهوم لويس فقط :

أ) NO_3^-　　ب) NH_3　　ج) H_2O　　د) Ni^{2+}

٤ ـ المادّة التي تسلك سلوك الحمض والقاعدة (مترددة) حسب مفهوم برونستد ـ لوري :

أ) HCO_3^-　　ب) NH_4^+　　ج) HCO_2^-　　د) CO_3^{2-}

٥ ـ صيغة الحمض المرافق للقاعدة $H_2AsO_4^-$ هي :

أ) $HAsO_4^{2-}$　　ب) H_3AsO_4　　ج) AsO_4^{3-}　　د) H_2AsO_4

٦ ـ أي المواد التالية لا تمثّل مادة امفوتيرية :

أ) HCO_3^-　　ب) HPO_4^{2-}　　ج) $H_2PO_4^-$　　د) PO_4^{3-}

٧ ـ أي المواد التالية لم يستطع ارهينيوس من تفسير سلوكها الحمضي :

أ) NH_3　　ب) N_2H_5Cl　　ج) KOH　　د) KI

بسم الله الرحمن الرحيم

اكاديمية الشاعر
اختيار من متعدد

مكثف الكيمياء
جيل 2002

الأستاذ يزن جبر
0787817627

---

٨ ـ أي المواد التالية تمثل حمض وقاعدة مترافقان :

أ) H_2S / HS^- ب) HNO_3 / NO_2^- ج) H_3PO_4 / HPO_4^{2-} د) NH_3 / NH_4

٩ ـ هو سلوك بعض جزيئات الماء كحمض والبعض الآخر كقاعدة في الماء النقي :

أ) المادة المترددة ب) قاعد لويس ج) حمض لويس د) التأين الذاتي للماء

١٠ ـ الرقم الهيدروجيني لمحلول القاعدة NaOH الذي تركيزه (٠,٠٠١ مول / لتر) :

أ) ٤ ب) ٣ ج) ١٠ د) ١١

١١ ـ حمض لويس في المركب $[Fe (CN)_6]^{3-}$:

أ) Fe ب) Fe^{3+} ج) Fe^{3-} د) CN

١٢ ـ ما قيمة PH لمحلول HNO_3 المحضر بإذابة (٠,٠٥ مول) في (٥٠٠ مل) من الماء :

أ) ٥ ب) ١ ج) ٢ د) ١٠

١٣ ـ كم مول يجب إذابته من HCl في الماء النقي للحصول على محلول حجمه ٢ لتر اذا كانت $PH = ٢$

أ) ٠,٠٤ ب) ٤ ج) ٠,٠٢ د) ٢

١٤ ـ أي المحاليل التالية المتساوية في التركيز تمتلك أعلى قيمة لتركيز OH^- :

أ) NH_3 ب) NaOH ج) HCOOH د) HI

١٥ ـ أي المحاليل الآتية قاعدي التأثير :

أ) $[H_3O^+] = ٢ \times ١٠^{-١١}$ ب) $[OH^-] = ٢ \times ١٠^{-١٠}$

ج) $PH = ٢$ د) $PH = ٧$

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَٰنِ الرَّحِيمِ

اكاديمية الشاعر

اختيار من متعدد

مكثف الكيمياء
جيل 2002

الأستاذ يزن جبر

0787817627

---

١٦ ـ احدى العبارات الآتية خاطئة فيما يتعلق بالرقم الهيدروجيني :

أ) المحلول المتعادل يمتلك PH = ٧ ب) أقوى حمض يمتلك أقل قيمة PH

ج) تزداد قيمة PH عند نقصان تركيز OH^- د) تزداد قيمة PH عند نقصان تركيز H_3O^+

١٧ ـ صيغة الايون المشترك في محلول يتكون من NH_3 و NH_4Cl هو :

أ) NH_3^+ ب) NH_3^- ج) NH_4^+ د) NH_4^-

١٨ ـ ما قيمة تركيز OH^- لمحلول N_2H_4 الذي تركيزه (٠,١ مول/لتر) ، علما بأن $Kb = ١,٦ \times ١٠^{-٦}$

أ) ١٦×١٠^{-٦} ب) ٤×١٠^{-٦} ج) ١٦×١٠^{-٤} د) ٤×١٠^{-٤}

١٩ ـ ان اضافة الملح N_2H_5Cl إلى محلول القاعدة N_2H_4 يؤدي إلى :

أ) خفض قيمة PH ب) زيادة قيمة PH ج) يزداد تركيز OH^- د) يقل تركيز H_3O^+

٢٠ ـ قدرة أيونات الملح على التفاعل مع الماء لإنتاج أيونات H_3O^+ أو OH^- أو كليهما :

أ) الذوبان ب) التميه ج) الرقم الهيدروجيني د) الأيون المشترك

٢١ ـ ما قيمة Ka لمحلول حمض الميثانويك HCOOH الذي تركيزه (٠,٢ مول/لتر) وقيمة PH = ٣ :

أ) ٥×١٠^{-٦} ب) ٤×١٠^{-٦} ج) ٢×١٠^{-٦} د) ٣×١٠^{-٦}

٢٢ ـ نوع الرابطة بين حمض وقاعدة لويس :

أ) أيونية ب) تناسقية ج) فلزية د) تساهمية

٢٣ ـ القاعدة المرافقة الأضعف فيما يلي هي :

أ) NO_3^- ب) F^- ج) HCO_3^- د) CN^-

بسم الله الرحمن الرحيم

اكاديمية الشاعر
اختيار من متعدد

مكثف الكيمياء
جيل 2002

الأستاذ يزن جبر
0787817627

---

٢٤ ـ واحد من الأملاح الآتية حمضي التأثير :

أ) KCl ب) NaCN ج) HCOONa د) CH_3NH_3Br

٢٥ ـ أي الأملاح الآتية لا تتميه عند اذابتها في الماء :

أ) KCN ب) NH_4Cl ج) $KClO_4$ د) NaF

٢٦ ـ الحمض المكون للملح NaOCl هو :

أ) NaOH ب) HOCl ج) Na^+ د) OCl^-

٢٧ ـ تزداد قوة القاعدة عندما :

أ) تقل قيمة Kb ب) يزداد تركيز OH^- ج) يزداد تركيز H_3O^+ د) تزداد قيمة Ka

٢٨ ـ احد المحاليل الآتية المتساوية في التركيز له أقل PH :

أ) KCl ب) NaCN ج) $NaNO_3$ د) NH_4NO_3

٢٩ ـ احد المحاليل الآتية المتساوية في التركيز قيمة PH = ٧ :

أ) CH_3NH_3Br ب) KF ج) $NaNO_3$ د) HCOONa

٣٠ ـ عند اضافة (٠,٠٤ مول) من $NaNO_2$ إلى لتر من محلول HNO_2 الذي تركيزه (٠,١ مول/لتر) وكانت قيمة Ka للحمض تساوي (٤ × $١٠^{-٤}$) فإن قيمة PH تساوي :

أ) ٣ ب) ٤ ج) ١٦ د) ١

٣١ ـ محلول لقاعدة ضعيفة A تركيزها (٠,١ مول/لتر) اذا علمت أن [AH^+] = ٢ × $١٠^{-٤}$ مول/لتر فإن قيمة Kb تساوي :

أ) ٤ × $١٠^{-٨}$ ب) ٤ × $١٠^{-٧}$ ج) ٢ × $١٠^{-٨}$ د) ٢ × $١٠^{-٧}$

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَٰنِ الرَّحِيمِ

٣٢ ـ أي العبارات التالية صحيحة فيما يتعلق عن سبب ارتباط ايون الهيدروجين مع الماء لتكوين ايون الهيدرونيوم :

أ) جسيم متناه في الكتلة
ب) كثافته الكهربائية العالية
ج) صعوبة تأينه
د) جميع ما ذكر

٣٣ ـ عند اضافة ايون NH_4^+ على الماء فإن تركيز أيون الهيدرونيوم (H_3O^+) :

أ) يزداد
ب) يقل
ج) يبقى ثابت
د) يزداد ثم يقل

٣٤ ـ احسب قيمة Kb لمحلول مكون من NH_3 والملح NH_4Cl لهما نفس التركيز ، وقيمة PH = ٩ :

أ) ١×١٠^{-٩}
ب) ١×١٠^{-٧}
ج) ١×١٠^{-٦}
د) ١×١٠^{-٥}

❖ يبين الجدول قيم Ka لعدد من محاليل الحموض الضعيفة متساوية التركيز ، اجب عن الفقرات الآتية :

الحمض	HA	HM	HC	HD
Ka	٥×١٠^{-٦}	١×١٠^{-٨}	٤×١٠^{-٥}	٢×١٠^{-٦}

٣٥ ـ ما صيغة الحمض الذي له أكبر قيمة PH:

أ) HA
ب) HM
ج) HC
د) HS

٣٦ ـ ما صيغة الحمض الذي له أقل تركيز OH^- :

أ) HA
ب) HM
ج) HC
د) HS

٣٧ ـ ما صيغة القاعدة المرافقة الأقوى:

أ) A^-
ب) M^-
ج) C^-
د) S^-

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَٰنِ الرَّحِيمِ

اكاديمية الشاعر
اختيار من متعدد

مكثف الكيمياء
جيل 2002

الأستاذ يزن جبر
0787817627

---

٣٨ ـ ما صيغة الحمض الذي له أعلى تركيز H_3O^+ :

أ) HA ب) HM ج) HC د) HS

٣٩ ـ ما صيغة الحمض الذي يمتلك اكبر حموضة :

أ) HA ب) HM ج) HC د) HS

❖ بالاعتماد على الجدول لبعض القواعد الضعيفة المتساوية في التركيز ، أجب عن الفقرات الآتية :

القاعدة	NH_3	CH_3NH_2	$C_6H_5NH_2$	N_2H_4
$[H_3O^+]$	١٥×١٠^{-١٢}	٥×١٠^{-١٢}	٤×١٠^{-٨}	١×١٠^{-١٠}

٤٠ ـ ما صيغة القاعدة التي لها أكثر قدرة على التأين في الماء :

أ) NH_3 ب) CH_3NH_2 ج) $C_6H_5NH_2$ د) N_2H_4

٤١ ـ ما صيغة الحمض المرافق للقاعدة التي لها أكبر تركيز H_3O^+ :

أ) NH_4^+ ب) $CH_3NH_3^+$ ج) $C_6H_5NH_3^+$ د) $N_2H_5^+$

٤٢ ـ ما صيغة القاعدة التي لها أقل تركيز OH^-:

أ) NH_3 ب) CH_3NH_2 ج) $C_6H_5NH_2$ د) N_2H_4

٤٣ ـ ما صيغة القاعدة التي حمضها المرافق هو الأقوى:

أ) NH_3 ب) CH_3NH_2 ج) $C_6H_5NH_2$ د) N_2H_4

٤٤ ـ ما صيغة القاعدة التي لها أكبر قيمة Kb:

أ) NH_3 ب) CH_3NH_2 ج) $C_6H_5NH_2$ د) N_2H_4

بسم الله الرحمن الرحيم

اكاديمية الشاعر
اختيار من متعدد

مكثف الكيمياء
جيل 2002

الأستاذ يزن جبر
0787817627

الوحدة الثانية : التأكسد والاختزال

٤٥ ـ عدد تأكسد الهيدروجين H يساوي (ـ ١) في المركب :

أ) H_2O ب) HCl ج) HF د) LiH

٤٦ ـ ما هو عدد تأكسد Sb في المركب $H_2SbCl_6^-$:

أ) +٢ ب) +٣ ج) +٤ د) +٥

٤٧ ـ العامل المختزل هو :

أ) المادة التي تفقد الإلكترونات في تفاعلات التأكسد والاختزال

ب) المادة التي تحوي الذرة التي يزداد عدد تأكسدها

ج) المادة التي تتأكسد في تفاعلات التأكسد والاختزال

د) جميع ما ذكر

٤٨ ـ أقل عدد تأكسد للنتروجين N يكون في المركب :

أ) N_2H_4 ب) N_2O_3 ج) NH_3 د) NO_3^-

٤٩ ـ التفاعل الذي يحتاج إلى عامل مؤكسد حتى يحدث هو :

أ) $Fe_2O_3 \longrightarrow Fe$

ب) $MnO_2 \longrightarrow MnCl_2$

ج) $SnO_2 \longrightarrow Sn$

د) $Al \longrightarrow AlCl_3$

٥٠ ـ ما مقدار التغير في عدد التأكسد لعنصر Cr:

$CrO_2^{2-} \longrightarrow CrO_4^{2-}$

أ) ٨ ب) ٦ ج) ٤ د) ٢

بسم الله الرحمن الرحيم

اكاديمية الشاعر

اختيار من متعدد

مكثف الكيمياء

جيل 2002

الأستاذ يزن جبر

0787817627

---

٥١ ـ يحدث اختزال للكبريت S في SO_2 عند تحوله إلى :

أ) SO_4^{2-} ب) SO_3 ج) $S_2O_3^{2-}$ د) SO_3^{2-}

٥٢ ـ أي المعادلات الآتية يحصل لها تأكسد واختزال ذاتي (عامل مؤكسد مختزل ذاتي) :

أ) $Cl_2 + OH^- \longrightarrow Cl^- + ClO^- + H_2O$

ب) $2Al + 3CuCl_2 \longrightarrow 3Cu + 2AlCl_3$

ج) $2H_2O \longrightarrow 2H_2 + O_2$

د) $Cl + H_2 \longrightarrow 2HCl$

٥٣ ـ أي المواد التالية يسلك كعامل مؤكسد :

أ) F^- ب) Cl_2 ج) Mg د) Fe

٥٤ ـ أي العبارات الآتية صحيحة فيما يتعلق بالخلية الغلفانية :

أ) المهبط هو القطب الموجب ويحدث له تأكسد ب) المهبط هو القطب السالب ويحدث له اختزال

ج) المصعد هو القطب الموجب ويحدث له اختزال د) المصعد هو القطب السالب ويحدث له تأكسد

٥٥ ـ من وظائف القنطرة الملحية :

أ) معادلة الزيادة في تركيز الشحنات الكهربائية ب) اكمال الدارة الكهربائية

ج) انتقال الالكترونات من المصعد إلى المهبط د) (أ + ب)

٥٦ ـ أي العبارات الآتية خاطئة فيما يتعلق بالخلية الغلفانية الآتية :

$I_2 + Sn \longrightarrow Sn^{+2} + 2I^-$

أ) Sn عامل مختزل أقوى من I^- ب) I_2 عامل مؤكسد أقوى من Sn^{2+}

ج) تقل كتلة اليود مع مرور الزمن د) تتحرك الالكترونات من قطب Sn إلى قطب I

٥٧ ـ أي العبارات الآتية صحيحة فيما يتعلق بقطب الهيدروجين المعياري :

أ) يتكون من صفيحة البلاتين ب) متوسط في النشاط الكيميائي

ج) يستخدم لحساب جهود الأقطاب د) جميع ما ذكر

٥٨ ـ الجهد المعياري للخلية الغلفانية المكونة من Ag وCo بوحدة الفولت يساوي:

$Ag \longrightarrow Ag^{+} + 2e^{-}$ $\quad E^{\circ} = -٠,٨٠$

$Co^{2+} + 2e^{-} \longrightarrow Co$ $\quad E^{\circ} = -٠,٢٨$

أ) ٠,٥٢ فولت ب) ـ ٠,٥٢ فولت ج) ١,٠٨ فولت د) ـ ١,٠٨ فولت

٥٩ ـ من خلال دراستك للتفاعلين الآتيين ما هو ترتيب العناصر وفق قوتها كعوامل مختزلة :

$Mn + Cu^{2+} \longrightarrow Mn^{2+} + Cu$ $\quad E^{\circ} = ١,٥٢$ فولت

$Mn + Ni^{2+} \longrightarrow Mn^{2+} + Ni$ $\quad E^{\circ} = ٠,٩٣$ فولت

أ) Ni < Mn < Cu ب) Mn < Ni < Cu ج) Cu < Ni < Mn د) Cu < Mn < Ni

٦٠ ـ خلية غلفانية قطباها H ، Ag وقد وجد أن قيمة $E^{\circ}_{\text{للخلية}} = ٠,٨$ فولت علما بأن قطب Ag هو القطب الموجب ، احسب جهد الاختزال المعياري للفضة Ag :

أ) ٠,٨ فولت ب) ـ ٠,٨ فولت ج) ٠,٤ فولت د) ـ ٠,٤ فولت

٦١ ـ العنصر A يختزل أيونات B^{2+} ولا يختزل أيونات C^{2+} ، إن ترتيب العناصر وفق قوتها كعوامل مختزلة هو :

أ) A < B < C ب) B < A < C ج) A < C < B د) B < C < A

٦٢ ـ أي العبارات الآتية صحيحة فيما يتعلق بالخلية الغلفانية التالية:

$Sn + 2Ag^{+} \longrightarrow Sn^{+2} + 2Ag$

أ) تنتقل الالكترونات من قطب Ag إلى Sn ب) تقل كتلة Ag من مرور الزمن

ج) تنتقل الايونات الموجبة إلى وعاء Sn^{2+} د) يزداد تركيز أيونات Sn^{2+}

٦٣ ـ المركب الذي يكون عدد تأكسد الأوكسجين (ـ١) هو :

أ) OF_2 ب) Cl_2O ج) H_2O_2 د) MgO

بسم الله الرحمن الرحيم

اكاديمية الشاعر
اختيار من متعدد

مكثف الكيمياء
جيل 2002

الأستاذ يزن جبر
0787817627

---

٦٤ ـ تم عمل خليتين غلفانيتين وكانت E° للخلية (X ، Y) = ٠,٥٧ فولت و E° للخلية (W ، X) = ٠,٧٨ فولت وأن المادة X في الخليتين هي المهبط فإن الترتيب الصحيح وفق قوتها كعوامل مختزلة هو:

أ) W < Y < X ب) X < Y < W ج) X < W < Y د) Y < W < X

٦٥ ـ الشحنة التي يفترض أن تكتسبها الذرة المكونة للرابطة التساهمية مع ذرة أخرى فيما لو كسبت الذرة التي لها أعلى كهرسلبية الكترونات الرابطة كليا وخسرت الاخرى هذه الالكترونات ، يمثل مفهوم :

أ) عدد التأكسد للمركب الأيوني ب) عدد التأكسد للمركب التساهمي
ج) العامل المؤكسد د) العامل المختزل

٦٦ ـ القوة الدافعة الكهربائية التي تنشأ بسبب الاختلاف في فرق الجهد بين قطبي الخلية ، يمثل مفهوم :

أ) العامل المؤكسد ب) العامل المختزل ج) جهد الخلية د) عدد التأكسد

❖ ادرس التفاعل الاتي الذي يحدث في وسط الحمضي H^+ ثم أجب عن الفقرات الآتية :

$$HSO_3^- + IO_3^- \longrightarrow SO_4^{2-} + I_2$$

٦٧ ـ العامل المؤكسد في التفاعل هو :

أ) HSO_3^- ب) IO_3^- ج) SO_4^{2-} د) I_2

٦٨ ـ الذرة التي تأكسدت في التفاعل هي:

أ) S ب) O ج) I د) H

٦٩ ـ عدد مولات H_2O في نصف تفاعل الاختزال يساوي :

أ) ١ ب) ٣ ج) ٥ د) ٦

٧٠ ـ عدد مولات الالكترونات المكتسبة في التفاعل هي :

أ) ٢ ب) ٥ ج) ٨ د) ١٠

٧١ ـ مقدار التغير في عدد تأكسد الكبريت S في التفاعل هو :

أ) ٦ ب) ٤ ج) ٢ د) ٣

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَٰنِ الرَّحِيمِ

اكاديمية الشاعر

اختيار من متعدد

مكثف الكيمياء
جيل 2002

الأستاذ يزن جبر

0787817627

٧٢ ـ عدد مولات الأيون HSO_3^- في التفاعل الكلي الموزون يساوي :

أ) ٥ ب) ٤ ج) ٢ د) ٣

❖ ادرس الجدول الاتي ثم أجب عن الفقرات التي تليه :

المادة	Br_2	Cu^{2+}	Al^{3+}	Zn^{2+}	Ni^{2+}	Ag^+	Fe^{2+}
E° (فولت)	١,٠٩	٠,٣٤	١,٦٦-	٠,٧٦-	٠,٢٥-	٠.٨٠	٠,٤٤-

٧٣ ـ ما العامل المختزل الأضعف:

أ) Al^{3+} ب) Al ج) Br_2 د) Br^-

٧٤ ـ أي الفلزات يستطيع تحرير غاز الهيدروجين H_2 من محلول HCl المخفف :

أ) Ag ب) Cu ج) Fe د) Br_2

٧٥ ـ أي الفلزات يمكن أن يصنع منها أوعية لحفظ محلول $CuSO_4$:

أ) Ag ب) Ni ج) Fe د) Al

٧٦ ـ أي فلزين يكونا خلية غلفانية لها أكبر جهد ممكن :

أ) (Cu , Ni) ب) (Fe , Ni) ج) (Al , Ag) د) (Al , Br)

٧٧ ـ يؤشر الفولتميتر نحو Fe في الخلية الغلفانية التي قطباها :

أ) (Cu , Fe) ب) (Al , Fe) ج) (Ag , Fe) د) (Br_2 , Fe)

٧٨ ـ ما هي المادة التي تختزل Br_2 ولا تختزل Cu^{2+} :

أ) Ag^+ ب) Ni^{2+} ج) Ag د) Ni

٧٩ ـ تزداد كتلة Ni في الخلية الغلفانية التي قطباها :

أ) (Cu , Ni) ب) (Al , Ni) ج) (Ag , Ni) د) (Br_2 , Ni)

٨٠ ـ أي التفاعلات يحدث بصورة تلقائية في الخلية الغلفانية :

أ) (Fe^{2+} , Ag) ب) (Al^{3+} , Ag) ج) (Zn^{2+} , Ni) د) (Cu^{2+} , Al)

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَٰنِ الرَّحِيمِ

اكاديمية الشاعر

اختيار من متعدد

مكثف الكيمياء

جيل 2002

الأستاذ يزن جبر

0787817627

رقم السؤال	١	٢	٣	٤	٥	٦	٧	٨	٩	١٠
رمز الإجابة	أ	أ	د	أ	ب	د	ب	أ	د	د
رقم السؤال	١١	١٢	١٣	١٤	١٥	١٦	١٧	١٨	١٩	٢٠
رمز الإجابة	ب	ب	ج	ب	أ	ج	ج	د	أ	ب
رقم السؤال	٢١	٢٢	٢٣	٢٤	٢٥	٢٦	٢٧	٢٨	٢٩	٣٠
رمز الإجابة	أ	ب	أ	د	ج	ب	ب	د	ج	أ
رقم السؤال	٣١	٣٢	٣٣	٣٤	٣٥	٣٦	٣٧	٣٨	٣٩	٤٠
رمز الإجابة	ب	ب	أ	د	ب	ج	ب	ج	ج	ب
رقم السؤال	٤١	٤٢	٤٣	٤٤	٤٥	٤٦	٤٧	٤٨	٤٩	٥٠
رمز الإجابة	ج	ج	ج	ب	د	ب	د	ج	د	ج
رقم السؤال	٥١	٥٢	٥٣	٥٤	٥٥	٥٦	٥٧	٥٨	٥٩	٦٠
رمز الإجابة	ج	أ	ب	د	د	ج	د	ج	ج	أ
رقم السؤال	٦١	٦٢	٦٣	٦٤	٦٥	٦٦	٦٧	٦٨	٦٩	٧٠
رمز الإجابة	ب	د	ج	ب	ب	ج	ب	أ	د	د
رقم السؤال	٧١	٧٢	٧٣	٧٤	٧٥	٧٦	٧٧	٧٨	٧٩	٨٠
رمز الإجابة	ج	أ	د	ج	أ	ج	ب	ج	ب	د

قال رسول الله ﷺ : ((المؤمن القوي خيرٌ وأحبُّ الى الله من المؤمن الضعيف ، وفي كلّ خير ، احرص على ما ينفعك ، واستعن بالله ولا تعجز))